

1523.338

отдел редких книг

Index der Kolloidbibliographie

von A. Dumanski.

УКАЗАТЕЛЬ ПО ЛИТЕРАТУРѢ КОЛЛОИДОВЪ.

СОСТАВИЛЪ

А. ДУМАНСКИЙ.

Оттискъ изъ Извѣстій Кіевскаго Политехническаго Института
ИМПЕРАТОРА АЛЕКСАНДРА II.



КІЕВЪ.
Типографія С. В. Кульженко, Пушкинская ул., соб. д. № 4.
1909.



Б.1523338

ЖК

of abner

Index der Kolloidbibliographie
von A. Dumanski.

УКАЗАТЕЛЬ
ПО ЛИТЕРАТУРѢ КОЛЛОИДОВЪ.

СОСТАВИЛЪ
А. ДУМАНСКІЙ.

Оттискъ изъ Извѣстій Кіевскаго Политехническаго Института
ИМПЕРАТОРА АЛЕКСАНДРА II.



КІЕВЪ.
Типографія С. В. Кульженко, Пушкінская ул., соб. д. № 4.
1908.



Печатать разрѣшается. Кіевъ 15 Сент. 1908 г. А. Радцигъ.

Б. 1523338.

Государственная
публичная библиотека
им. В.Г. Белинского
г. Свердловск

Химія коллоидовъ можетъ считаться однимъ изъ самыхъ молодыхъ отдѣловъ химіи, и хотя нѣкоторые искусственные коллоиды были приготовлены сравнительно давно, какъ Кассіевъ пурпуръ (1685), но опредѣленіе, что такое коллоиды, и ихъ изученіе началось очень недавно и, главнымъ образомъ, благодаря работамъ Graham'a (1862) и van Bemmelen'a (1875).

Важность узнать, что такое коллоидъ, та среда и конечный продуктъ синтезовъ въ организованномъ мірѣ, вполне объясняетъ тотъ интересъ, которымъ пользуется этотъ отдѣлъ химіи въ наше время не только у чистыхъ химиковъ и физиковъ, но и у біологовъ.

Чтобы показать быстрое увеличеніе числа работниковъ на этомъ поприщѣ, привожу слѣдующія числа: въ 1901 году W. R. Whitney и J. E. Ober въ своемъ Index to the literature of colloids (J. of the Amer. Ch. Soc. 23. 856) даютъ списокъ 149 публикацій, въ 1904 году A. Müller въ Bibliographie der Kolloide уже 356, теперь же я насчитываю болѣе 1100 публикацій.

Въ предлагаемомъ трудѣ мною помѣщены не только работы (рефераты и патенты мною не указаны) чисто химическаго и физическаго характера, но и большое число работъ по біологической химіи.

Химия коллоидов может считаться одним из самых молодых отделов химии, и хотя некоторые коллоидные вещества были известны с древности, как, например, белок (Lassen, 1868), но только в последние десятилетия, а именно с работами Зейделя и Ланге (1893) и ван Беншювен (1901), она обрела самостоятельное значение.

Важность знания, что такое коллоид, то есть и однородный продукт, и смесь, и раствор, имеет значение для многих отраслей науки, техники, промышленности, сельского хозяйства, медицины, и т. д.

Вопрос о том, что такое коллоид, рассматривается в статьях и книгах, посвященных этому вопросу, но не в систематическом изложении. Вспомогательные материалы, относящиеся к коллоидной химии, можно найти в работах: W. R. Whitney и J. E. Oberst, *Index to the literature of colloids*, J. of the Amer. Chem. Soc. 23, 256 (1901); *Index to the literature of colloids*, J. of the Amer. Chem. Soc. 23, 256 (1901); *Index to the literature of colloids*, J. of the Amer. Chem. Soc. 23, 256 (1901); *Index to the literature of colloids*, J. of the Amer. Chem. Soc. 23, 256 (1901).

В настоящее время труднее всего найти не только работы (рефераты) и патенты, но и книги, посвященные коллоидной химии, и особенно ее разделам, связанным с медициной, сельским хозяйством, промышленностью, и т. д.

A.

1. **Abegg R. und Schroeder P.** Beiträge zur Kenntniss der Gelatinegerbung.—
Z. Kolch. 2. 85 (1907).
2. **Acherson E. G.** Kolloidaler Grafit.—J. Frankl. Inst. 164. 375 (1907).
Adler I. смотр. **Herzog R. O.**
3. **Aggazzotti A.** Ultramikroskopische Beobachtungen über fermentative Prozesse.—Z. f. allg. Physiol. 7 62. (1907).
Aggazzotti смотр. **Foà C.**
Alexandrow L. смотр. **Sabanejew.**
Amann L. смотр. **Lindet.**
Amberg C. смотр. **Paal.**
4. **Ambronn H.** Gefrieren der Kolloide.—Verh. d. kgl. Sächs. Ges. d. Wiss. math.—phys. kl. 1891 I. 29; Centr. f. Phys. 5 536. (1891).
Andersen N. смотр. **Pelet L.**
Ardern E. смотр. **Fowlew G. I.**
5. **Armstrong H. E.** Notiz über die Bestimmung des Molekulargewichts gelöster Substanzen, namentlich der Kolloide.—Ch. N. 60 46. (1889).
6. **Aron H.** Ueber organische Kolloide I. Die kolloidalen Lösungen.—Bioch. CB. 3. 461, 501 (1905).
7. — Ueber organische Kolloide II. Die kolloidalen Zustandsänderungen und ihre Beziehungen zu einigen biochemischen Fragen.—Bioch. CB. 4. 505. 553. (1906).
8. — Die Einwirkung von Farbstofflösungen auf die Hitzenkoagulation von Eiweißlösungen (ein Beitrag zur Kenntniss des Färbeprozesses).—Bioch. Z. 5. 413 (1907).
9. **Arrenius S.** Die Serumterapie vom physikalisch-chemischen Gesichtspunkte.—Z. Elch. 10. 111. 661, 677. (1904).

Artmann D. смотр. **Müller A.**

10. **Acher D.** Beobachtungen über Ausflockungserscheinungen. — Inaugural-Dissertation. Würzburg 1905.
11. **Ascoli M. und Izar G.** Katalytische Beeinflussung der Leberautokatalyse durch kolloidale Metalle. — Berl. klin. Wochschf. **44.** № 4 (1907) Peф. Z. Kolch. **2.** 23 (1907).
12. — Beeinflussung der Autolyse durch anorganische Kolloide II. Wirkung von einigen positivgeladenen Kolloiden, sowie von kolloidem Palladium, Arsentrisulfid und Mangandioxyd auf Leberautolyse. — Bioch. Z. **6.** 192 (1907).
13. — Beeinflussung der Autokatalyse durch anorganische Kolloide III. Wirkung von Giften. — Bioch. Z. **7.** 142. (1907).
14. — Physiopathologische Wirkung kolloider Metalle auf den Menschen. — Bioch. Z. **5.** 394 (1907).
15. **Auger V.** Wirkung des amorphen Arsens auf die halogenisierten Alkoholderivate. — C. rend. **145.** 808. (1907).
16. — Kolloidale Arsenlösung. — C. rend. **145.** 718. (1907).

B.

Bahntje P. смотр. **Müller E.**

17. **Bain I. Mac.** Adsorptionformeln. — J. Ch. Soc. **91.** 1683. (1907).
 18. **Bancels, Laguier des.** Der Einfluss von Elektrolyten auf gegenseitige Ausfällung von entgegengesetztgeladenen Kolloiden. — C. rend. **140.** 1647 (1905); Soc. biol. **58.** 987.
 19. — Aktivierung des reinen Pankreassaftes unter der gemeinsamen Einwirkung von Kolloiden und Elektrolyten. — C. rend. **141.** 144. (1905).
 20. — Einfluss der Nichtelektrolyte auf die gegenseitige Fällung der Kolloide entgegengesetztem Vorziehen. — C. rend. **143.** 174. (1906).
 21. — Untersuchungen über physikalische Modifikationen der Gelatine in Gegenwart der Elektrolyten und Nichtelektrolyten. — C. rend **146.** 296. (1908).
- Bancels, des Languier, смотр. Henri V.**
22. — **Bardet G. und Robin A.** Wirkung von Metallen im Kolloidzustande und der künstlichen Oxydasen auf die Entwicklung von infektiösen Krankheiten. — C. rend. **138.** 783. (1904).

23. **Bardet G.** Ueber physikalischen und chemischen Eigenschaften der kolloidalen Metallösungen in Beziehung über deren Anwendungen in Therapie.—Bull. gén d. Therapeut. **153.** 801 (1907).
 24. **Barfoerd C. F.** Neue Untersuchungen über die isomere Zinnsäure.—Dansk. Vidensk. Selsk. Skrift. **7.** 449. (1868); CB. 1868, 344.
 25. **Barus C.** Ueber das Absetzen von feinen festen Massenteilchen in Flüssigkeiten.—Bull. of the U. S. Geolog. Survey № 36. 508. (1886).
 26. — Schweben feiner fester Teilchen in Flüssigkeiten.—Sill. Am. J. [3]. **37.** 122. (1889).
 27. — Bemerkungen über kolloidales Silber.—Sill. Am. J. [3]. **48.** 451 (1895).
 28. — Die Kompressibilität von Kolloiden mit Anwendung auf die Gelatine. Theorie des Aethers.—Sill. Am. J. [4]. **6.** 285. (1898).
 29. — Bemerkungen über die Möglichkeit eines Kolloidalzustandes der Gase.—Sill. Am. J. [4] **13.** 400. (1902).
 30. — Kolloidale Kerne und Ionen in staubfreier Luft, die mit Alkoholdampf gesättigt ist.—Sill Am. J. [4]. **22.** 136 (1906).
 31. **Barus C. und Schneider E. A.** Ueber die Natur der kolloidalen Substanzen.—Z. phys. Ch. **8.** 278. (1891).
 32. — Ueber das Verhalten des festen kolloidalen Silbers gegen den elektrischen Strom.—Ann. Phys. [3]. **48.** 327. (1893).
- Battisti emorp. Giolotti F.**
33. **Bayliss W. M.** Eine etliche Beziehung unter Absorptionsphenomena mit besonderem Verweisung auf die Wirkung von Elektrolyten auf die constitutionsasche von Proteinen.—Bioch. J. **1.** 175. (1906).
 34. — Ueber Natur der Enzymwirkungen.—Science Progress. 1906. № 2. Oktob.
 35. **Bechhold H.** Die Ausflockung von Suspensionen bzw. Kolloiden und die Bakterienagglutination.—Z. phys. Ch. **48.** 385. (1904).
 36. — Zur Theorie der Kolloide. Eine Einwirkung an Herrn, Dr. Jordis.—Z. Elch. **11.** 339. (1905).
 37. — Ungelöste Frage über den Anteil der Kolloidchemie ander Immunitätsforschung.—Wien. klin. Woch. 1905. № 25.
 38. — Strukturbildung in Gallerten.—Z. phys. Ch. **52.** 185. (1905).
 39. — Wissenschaftliches und Technisches von den Kolloiden.—Ch. Zschf. **4.** № 8. (1905). Verein. Dent. Chem. zu Frankfurt a M.

40. — Kolloide.—Ch. Zschf. 4. 169. (1905).
41. — Ueber fraktionirte Filtration von Kolloiden.—Z. Kolch. 1. 107 (1906);
peř. Z. Eleh 12 777. (1906); 78. Vers. Deut. Naturwiss. u. Aerst.
in Stuttgart. 1906.
42. — Die elektrische Ladung von Toxin und Antitoxin.—Münch. med. Woch.
54. 1921. (1907).
43. — Die Gallertfiltration.—Z. Kolch. 2. 3. 33. (1907).
44. — Ultrafiltration.—Bioch. Z. 6. 379. (1907).
45. — Kolloidstudien mit der Filtrationmethode.—Z. phys. Ch. 60. 257
(1907); Z. Eleh. 13. 527 (1907); Z. Kolch. 2. 3. (1907).
46. — Durchlässigkeit von Ultrafilter.—Z. phys. Ch. 64. 328. (1908).
47. — **Bechhold H. und Ziegler I.** Die Beeinflussbarkeit der Diffusion in Gal-
lerten.—Z. phys. Ch. 56. 105. (1906).
48. — Niederschlagsmembranen in Gallerte und die Konstruktion der Gelatin-
gallerte.—Ann. Phys [4]. 20. 900 (1906).
49. **Beck K. und Ebbinghaus K.** Beiträge zur Bestimmung der inneren Rei-
bung.—Z. phys. Ch. 58. 409. (1907).
- Behre P.** смотр. **Biltz W.**
50. **Behring von.** Ultramikroskopische Proteinuntersuchungen.—Behrings Beitr.
z. exp. Therapie 1905. № 10. 2.
51. **Bellucci I. und Paravano N.** Ueber die Eigenschaften des Hydrosols der
Bleisäure.—Atti. R. Acc. dei Linc. Rom. [5]. 15. II. 631. (1906);
Gaz. ch. ital. 37. I. 171. (1907).
52. — Ueber kolloidale Bleisäure.—Atti. R. Acc. dei Linc. Rom. [5]. 15.
II. 542. (1906).
53. **Bemmelen J. M. van.** Das Absorptionsvermögen der Ackererde.—Landw.
Vers. Stat. 21. 135. 161. (1875).
54. — Die chemische Zusammensetzung einigen Oxydhydrate.—Ber. 13. 1466.
(1880).
55. — Verbindungen einiger fester Dioxydhydrate mit Säuren, Salzen und
Alkalien.—J. f. prakt. Ch. [2]. 23. 324. 379. (1881).
56. — Die Hydrate des Berylloxyds.—J. f. prakt. Ch. [2]. 26. 227. (1883).
57. — Die Absorptionsverbindungen und das Absorptionsvermögen der Acker-
erde.—Landw. Vers. Stat. 35. 69. (1888). Peř. J. B. 1888. 2737.
58. — Ueber die Natur der Kolloide und ihren Wassergehalt.—Rec. Trav.
Pays.-Bas. 7. 37 (1888).

59. — Der Hydrogel der Kieselsäure.—Rec. Trav. Pays-Bas. **7**. 69. (1888).
60. — Das Kolloid und Hydrat der Tonerde.—Rec. Trav. Pays-Bas. **7**. 75. (1888).
61. — Die Kolloide des Zinnoxys.—Rec. Trav. Pays-Bas. **7**. 87. (1888).
- ✓ 62. — Ueber das Kolloid des Eisenoxys.—Res. Trav. Pays-Bas. **7**. 106. (1888).
63. — Ueber das Kolloid des Chromoxys.—Rec. Trav. Pays-Bas. **7**. 114. (1888).
64. — Der Hydrogel und das kristallinische Hydrat des Kupferoxys.—Z. anorg. Ch. **5**. 466. (1894).
65. — Die Teilungskoeffizient bei Absorptionen aus Lösungen durch feste Stoffe.—Z. phys. Ch. **18**. 331. (1895).
66. — Der Hydrogel und das kristallinische Hydroxyd des Kupfers.—Arch. Néerl. **30**. 1. (1896); peç. CB. 1897. I. 279.
67. — Die Absorption. Das Wasser in den Kolloiden, besonders in dem Gel der Kieselsäure.—Z. anorg. Ch. **13**. 233. (1896).
68. — Die Absorption. II. Die Bildung der Gelen und ihre Struktur.—Z. anorg. Ch. **18**. 14. (1898).
69. — Die Absorption III. A. Die Hohlräume, die bei der Entwicklung des Hydrogels der Kieselsäure entstehen. B. Der Verlust des Absorptionsvermögens der Kolloide. C. Die Umsetzung von kristallischen Hydraten in amorphe Substanzen (Niederschlagsmembrane).—Z. anorg. Ch. **18**. 98. (1898).
- ✓ 70. — Die Absorption IV. Die Isotherme des kolloidalen Eisenoxys bei 15°.— Z. anorg. Ch. **20**. 185. (1899). y Ref. qu
71. — Die Absorption. V. Die Absorption HCl und KCl aus wässriger Lösung durch kolloidales Zinnoxid. Въ работѣ принималъ участие E. A. Klobbie.—Z. anorg. Ch. **23**. 111. (1900).
72. — Die Absorption. VI. Die Absorption von Stoffen aus Lösungen.—Z. anorg. Ch. **23**. 321. (1900).
73. — Absorptionsverbindungen von Hydrogels, falls auch chemische Verbindungen oder Lösungen stattfinden können.—Z. anorg. Ch. **36**. 380. (1903).
74. — Absorption von Wasser durch Thon.—Z. anorg. Ch. **42**. 314. (1905).
75. — Die Metazinnsäure und Metazirkonsäure.—Z. anorg. Ch. **45**. 83. (1905).

76. — Die Adsorptionsverbindungen IX. Ueber den Unterschied zwischen Hydraten und Hydrogelen und die Modifikationen der Hydrogele (Zirkonsäure und Metazirkonsäure).—Z. anorg. Ch. **49**. 125 (1906).
77. — Nähere Betrachtungen über die von G. Tschermak angenommenen Kieselsäuren.—Z. anorg. Ch. **59**. 225. (1908).
78. — **Bemmelen J. M. von u. Klobbie E. A.** Ueber das amorphe wasserhaltige Eisenoxyd, das kristallinische Eisenoxydhydrat, das Kaliumferrit und das Natriumferrit.—J. prakt. Ch. [2]. **46**. 497. (1892).
79. **Benedicks C.** Zur Kenntnis der kolloidalen Lösungen.—Z. phys. Ch. **52**. 733. (1905).
80. **Benzian R.** Das Monocalciumsilikate.—Ch. Zg. **29**. 737. (1905).
81. **Berg W.** Ultramikroskopie.—Natwiss. Rund. **21**. 353. (1906).
82. — Beziehung zwischen der physiologischen Wirkung der Ionen und ihren physiko-chemischen Eigenschaften.—Medical J. (1907). 27 Juli 1.
83. **Bergell P.** Vergleich zwischen den organischen und anorganischen Fermenten.—Z. klin. Med. **57**. 382. (1905).
84. **Bergmann E.** Ueber die Ursachen der Luftblasen im Tafelleim.—Z. angew. Ch. **141**. (1893).
85. **Bierry H. Henri V. u. Schäffer G.** Untersuchung über elektrische Wanderung der Fermenten in Lösung.—Soc. biol. **63**. 226. (1907).
86. **Biegelow E. L. u. Gemberling A.** Kollodiummembranen.—J. Am. Ch. Soc. **29**. 1576. (1907).
87. **Billitzer J.** Elektrische Herstellung von kolloidalem Quecksilber und einigen neuen kolloidalen Metallen.—Ber. **35**. 1929. (1902).
88. — Kolloidale Metalle.—Verh. d. Vers. Deut. Natf. u. Aerzte 1902 19.
89. — Versuch einer Theorie der mechanischen und kolloidalen Suspensionen.—Wien. Ber. **111**. 1393. (1902).
90. — Elektrische Doppelschicht und absolutes Potential.—Z. Elektr. **8**. 638 (1902). Также Wien Ber. **112**. 95 (1903); Ann Phys. [4] **11**. 902. (1903).
91. — Eine Theorie der Kolloide und Suspensionen.—Z. phys. Ch. **45**. 307. (1903).
92. — Kappilarelektische Bewegungen.—Ann. Phys. [4]. **13**. 827. (1903).
93. — Theorie der Kolloide II.—Z. phys. Ch. **51**. 129. (1905); Wien. Ber. **113**. 1159. (1904).

94. — Zur Kenntniss der Stabilität kolloidaler Lösungen.—Z. Kolch. **1** 225. (1907).
95. **Biltz W.** Ueber kolloidale Hydroxyde.—Ber. **35.** 4431. (1902).
— Ueber Adsorptionsverbindungen der Kolloide.—Ch. Zg. **27.** 947. (1903).; Verh. d. Ges. Deut. Naturf. u. Aerzte. (1903). II. 58.
96. — Beiträge zur Theorie des Färbvorgang. I. Ueber das Verhalten einiger anorganischer Kolloide zur Faser.—Ber. **37.** 1766. (1904); Nachr. Ges. Wiss. Göttingen 1904. 1.
97. — Ueber die gegenseitige Beeinflussung kolloidalgelöster Stoffe.—Ber. **37.** 1095. (1904).
98. — Ein Versuch zur Deutung der Agglutinationsvorgänge.—Nachr. Ges. Wiss. Göttingen 1904. 157; Z. phys. Ch. **48.** 615. (1904).
99. — Die Schutzwirkung von Salzen auf Lösungen von Eiweisskörpern.—Z. Elch. **10.** 937. (1904).
100. — Tagesfragen auf dem Gebiete der Kolloidchemie.—Ch. Zg. **29** 325 (1905).
101. — Weitere Beiträge zur Theorie des Färbvorganges. II. III.—Nachr. Ges. Wiss. Göttingen 1905. 46.
102. — Ein Versuch zur Deutung der Agglutinationserscheinungen. II. Beziehungen zur Bakterienagglutination.—Pharm. Zg. **49.** 608.
103. — Ueber Kolloide und ihre Adsorptionsverbindungen.—Med.—natwiss. Archiv **1.** 267. (1907).
104. Ueber Chemie und Kolloidchemie der Toxin und Anti-Toxinreaktionen.—Med.—ntr. Arch **I.** 345. (1907).
- 105 — Einige Versuche über ultramikroskopische Löslichkeitbestimmung.—Z. phys. Ch. **58.** 288 (1907).
106. — Ueber die Ausflockung kolloidaler Lösungen innerhalb galvanischer Ketten.—Z. Elch. **14.** 567. (1908).
107. **Biltz W. u. Behre P.** Einwirkung arseniger Säure auf frisch gefälltes Eisenhydroxyd.—Ber. **37.** 3138 (1904).
108. **Biltz W u. Behre K.** Weitere Beiträge zur Theorie des Färbvorganges III. Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe.—Ber. **38.** 2973. (1905).
109. **Biltz W. u. Gahl W.** Ultramikroskopische Beobachtungen. I. Ueber die Abscheidung des Schwefels aus der Thioschwefelsäure und des Selen aus der seleniger Säure.—Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. 1904. 300.
110. **Biltz W. u. Gatin—Gruzewska Z.** Ultramikroskopische Beobachtungen an Lösungen von reinem Glykogen.—C. rend. **139.** 507 (1904), Pflügers Archiv. **105,** 115. (1904)

111. **Biltz W. u. Geibel W.** Ultramikroskopische Beobachtungen II. Zur Charakterisierung anorganischer Kolloide.—Nachr. Ges. Wiss. Göttingen. 1906. 141.
112. **Biltz W. u. Kröhnke O.** Ueber organische Kolloide aus städtischen Abwässer und deren Zustandstaffinität.—Ber. 37. 1745. (1904).
113. — Ueber die Adsorption von kolloiden Abwasserstoffen.—Z. angew. Ch. 20. 883 (1907).
114. **Biltz W., Much H. u. Siebert C.** Experimentelle Beiträge zu einer Adsorptionstheorie der Toxinneutralisierung und verwandter Vorträge.—Behrings. Beitr. z. exp. Therapie. 1904. № 10.
115. **Biltz W. u. Utescher K.** Weitere Beiträge zur Theorie des Färbvorganges II. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substitutiver Färbungen.—Ber 38. 2963. (1905).
116. **Blake J. C.** Färbungen des Allotropen Silber.—Sill. Am. J. [4]. 16 282. (1903); Z. anorg. Ch. 37. 243. (1903).
117. — Ueber kolloidales Gold. Adsorptionserscheinungen und Allotropie.—Sill. Am. J. [4]. 16. 381. (1903).
118. — Zusammensetzung von Bredigs Silberhydrosol.—Sill. Am. J. [4] 16. 431. (1903); Z. anorg. Ch. 39. 69. (1904).
119. — Verhalten der rothen kolloidalen Goldlösungen gegen elektrischen Strom und Elektrolyten.—Z. anorg. Ch. 39. 72. (1904); Sill. Am. J [4]. 16. 433. (1903).
- Blacke J. C. emorp. Whitney W. R.**
120. **Blecher C.** Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar—agar u. s. w.—Ch. Zg. 29. 245. (1905).
121. **Bliss W. J. A.** Die Kräfte, welche anscheidend zwischen kleinen festen Teilchen herrschen, die vollständig in Flüssigkeiten eingetauscht sind.—Physikal Review. 2. 241. (1895); peф. CB. 1895. II. 340.
122. **Böck F.** Ueber kolloidale Metalle und einige andere anorganische Kolloide.—Oesterr. Ch. Zg. 6. 49. (1903).
123. **Bodländer G.** Versuch über Suspensionen.—Jahrb. f. Mineral. 1893. II. 147; Gott. geol. Anz. 1893. 267. peф. J. B. 1893. 241.
- Boeck de, G. emorp. Spring.**
124. **Bois-Reymond R. du—.** Ueber den Zustand des Wassers in den Geweben.—Verh. d. Ges. Deut. Natf. und. Aerzt. 1903. 437.

125. **Bonamarti G.** Einwirkung neutraler Salze auf die Koagulationstemperatur eines Muskelalbumine.—*Gaz. ch. ital.* **37.** II. 190. (1907).
126. **Bordas F. u. Touplain.** Die Bestimmung der albuminoiden und gelatinösen Substanzen mit Hilfe von Aceton.—*C. rend.* **142.** 1345. (1906).
127. **Borschow J.** (Борщевъ И.) Ueber die Eigenschaften und die innere Struktur einiger Kolloidsubstanzen, welche an der Bildung der vegetabilischen und tierischen Organismen teilnehmen —*Ж.* **1.** 194. (1869).
128. **Bose E.** Für und wider die Emulsionsnatur der krystallinischen Flüssigkeiten.—*Phys. Z.* **8.** 513. (1907).
129. — Ueber die physikalischen Eigenschaften von Emulsionen, insbesondere über deren Beziehung zu den kristallinischen Flüssigkeiten.—*Phys. Z.* **8.** 347. (1907); *Z. Elch.* **13.** 449. (1907).
130. **Bourquelot Em.** Die Unverträglichkeit des Gummi arabicum beruhend auf seinen oxydirenden Eigenschaften.—*J. Pharm. Ch.* [6]. **19.** 473. (1904).
131. **Bradburg R. H.** Kolloidale Lösung. Das Zwischenstadium zwischen Lösung und Aufschwemmung.—*J. Frankl. Inst.* **163.** 383 (1907); *peph. CB* 1907. II. 771.
132. **Bredig G.** Einige Anwendungen des elektrischen Lichtbogens.—*Z. Elch.* **4.** 514. (1898).
133. — Darstellung kolloidalen Metallösungen durch elektrische Zerstäubung.—*Z. angew. Ch.* 1898. 951.
134. — Ueber kolloidales Kadmium.—*Z. phys. Ch.* **32.** 127. (1900).
135. — Die fermentative Wirkung des Platins und anderer Metalle.—*Z. Elch.* **7.** 161. (1900).
136. — Anorganische Fermente. Darstellung kolloidaler Metalle auf elektrischem Wege und Untersuchung ihrer katalytischen Eigenschaften.—*Kontakt chemische Studie.* Leipzig 1901.—*Phys. Z.* **2.** 568. (1901); *Beibl.* **25.** 668. (1901).
137. — Die Fermentwirkungen des kolloidalen Platins und anderer Metalle.—*C. rend.* **132.** 490. (1901).
138. — Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte. (Antwort an Herren W. Raudnitz).—*Z. phys. Ch.* **38.** 122. (1902).
139. — Die Prinzipien der Anwendung der elektrischen Endosmose und damit zusammenhängende Erscheinungen des kolloidalen Zustandes.—*Z. Elch.* **9.** 738. (1903).

140. — Ueber die Heterogenität der kolloidalen Sole. (Antwort an die Herren C. Quincke und D. Konowalow).—Ann. Phys. [4]. **11**. 218. (1903).
141. — Ueber heterogene Katalyse und ein neues Quecksilberoxyd.—Z. Eleh. **12**. 581. (1906).
142. — Altes und Neues von der Katalyse.—Bioch. Z. **6**. 283. (1907).
143. — Ueber die physiologische Katalyse.—CB. f. Bakt. [2]. **19**. № 16/18. (1907).
144. — Anorganische Fermente und organische Enzyme.—Ch. Zg. **31**. 184. (1907).
145. **Bredig G. u. Coehn A.** Ueber kolloidale Lösungen. Bemerkung zu den Abhandlungen der Herren Stoeckel, Vanino und Stark.—Z. phys. Ch. **32**. 129. (1900).
146. **Bredig G. u. Fortner M.** Palladiumkatalyse des Wasserstoffsperoxyds.—Ber. **37**. 798. (1904).
147. **Bredig u. Haber F.** Ueber Zerstäubung von Metallkathoden bei der Elektrolyse mit Gleichstrom.—Ber. **31**. 2741. (1899).
148. **Bredig u. Ikeda K.** Ueber anorganische Fermente. II. Die Lähmung der Platinkatalyse durch Gifte.—Z. phys. Ch. **37**. 1. (1901).
149. **Bredig G. u. Müller von Berneck R.** Ueber anorganische Fermente. I. Ueber Platinkatalyse und die chemische Dynamik des Wasserstoffsperoxyds.—Z. phys. Ch. **31**. 258. (1900).
150. **Bredig u. Rienders W.** Anorganische Fermente. III. Die Goldkatalyse des Wasserstoffesperoxyds.—Z. phys. Ch. **37**. 323. (1901).
151. **Bredig G. u. Weinwayr I.** Minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers.—Boltzmann—Festschrift 1904. 839.
152. **Bredig G. u. Wilke E.** Periodische Kontaktkatalyse. II.—Verh. Heidelberg. Naturhistor.—med. Ver. [N. F.] **8**. 165. (1904).
153. **Brewer W. H.** Ueber die Suspension und das Absetzen von Tonsilikaten.—Sill. Am. J. [3]. **29**. 1. (1885).
154. **Brink F. N. и Mop. Henderson L. J.**
155. **Brown O. H.** Ein kolloidaler Bestandteil des Strichnins und seine Pharmakologie.—J. Biol. Ch. **2**. 149. (1906).
156. **Brown H. T., Escombe F., Mac Mullen A. u. Millar I. H.** Neue Methode zur Dialyse unter sterilen Bedingung.—Trans. Guinness. Research. Lab. **1**. 300. (1906); peф. J. Soc. Ch. Ind. **25**. 1135. (1906).

157. **Brown H. T. u. Morris G. H.** Bestimmung des Molekulargewichtes der Kohlenhydrate.—*J. Ch. Soc.* **53.** 610. (1888); *Ch. N* **57.** 196. (1888).
158. — Bestimmung des Molekulargewichtes der Kohlenhydrate.—*J. Ch. Soc.* **54.** 462. (1889); *Ch. N* **59.** 269 (1889).
159. **Bruni G. u. Papadà N.** Ueber die Natur und die Eigenschaften von kolloidalen Lösungen.—*Atti R. Ac. d. Lincei* [5]. **9.** I. 354 (1900); *Gaz. ch. ital.*; **31.** I. 244 (1900) *peff. CB.* 1900. II. 236.
160. **Bruni G. u. Padoa M.** Ueber die Bedingungen der Fällung und Lösung von Metallsulfiden.—*Gaz. ch. ital.* **36.** I. 476. (1906); *peff. CB.* 1906 I. 215.
161. **Bruyn C. A., Lobry de.** Ueber den Zustand von in Wasser unlöslichen Substanzen, in Gelatine gebildet.—*Versl. K. A. v W. Amsterdam.* **8.** 61. (1898).
162. — Der physikalische Zustand von in Wasser unlöslichen Stoffen, die in einem gelatinösen Mittel gebildet sind.—*Rec. Trav. Pays-Bas.* **19.** 236. (1900).
163. — Bemerkungen über die Grösse der in kolloidalen oder Pseudolösungen befindlichen Teilchen.—*Rec. Trav. Pays-Bas.* **19.** 251. (1900).
164. — Unlösliche anorganische Körper in kolloidaler Lösung.—*Ber.* **35.** 3079. (1902).
165. — Gestattet die optische Methode von Tyndall den Nachweis der Gegenwart gelöster Moleküle?—*Rec. Trav. Pays—***23.** 155. (1904)
166. **Bucher. G.** Ueber eine lösliche kolloidale Modifikation des Baryumsulfat—*Ch. Zg.* **17.** 878. (1893).
167. **Bugarzsky S. u. Liebermann L.** Ueber das Bindungsvermögen eiweissartiger Körper für Salzsäure, Natriumhydroxyd und Kochsalz.—*Pflügers Arch.* **72.** 51. (1898).
- Buglia G. емотр. Sabbatani L.**
168. **Bunge N. (Бунге Н.)** Chemische Natur der Rüben gallerte.—*Ж.* **12.** 128. (1880).
169. **Burns O. S.** Ueber Kolloide.—*Ch. Zg.* **27.** 659. (1903).
170. **Burton E. F.** Ueber die Eigenschaften von elektrisch dargestellten kolloidalen Lösungen.—*Philos. Mag.* [6]. **11.** 484. (1906).
171. — Die Wirkung von Elektrolyten auf kolloidale Lösungen.—*Philos. Mag.* [6]. **12.** 472 (1906).

172. **Burton E. F. u. Philipps P.** Magnetisierbarkeit des Eisens in kolloidalen Lösungen.—*Proc. Cambr. Phil. Soc.* **13.** 260. (1906).
173. **Bütschli O.** Untersuchungen über mikroskopische Schäume und das Protoplasma. Leipzig. 1892.
174. — Vorläufige Bericht über fortgesetzte Untersuchungen an Gerinnungsschäumen, Sphärokristallen und die Struktur von Cellulose und Chitinmembranen.—*Venh. des naturh—med. Vers. zu Heidelberg.* [NF] **5.** 63. (1894).
175. — Ueber den Bau quellbaren Körper und die Bedingungen der Quellung. Göttingen. 1896.
176. — Untersuchung über Strukturen, insbesondere über Strukturen nichtzelliger Erzeugnisse des Organismus und über ihre Beziehungen zu Strukturen, welche ausserhalb des Organismus entstehen. Leipzig 1898. *peph. Z. phys. Ch.* **28.** 574. (1899).
177. **Buxton B. H. u. Schaffer P.** Die Agglutination und verwandte Reaktionen in physikalischer Hinsicht. I.—*Z. phys. Ch.* **57.** 47. (1906).
178. **Buxton B. H. u. Teague O.** Die Agglutination in physikalischer Hinsicht. II.—*Z. phys. Ch.* **57.** 64. (1906).
179. — Die Agglutination in physikalischer Hinsicht. III.—*Z. phys. Ch.* **57.** 76. (1906).
180. — Die Agglutination in physikalischer Hinsicht. IV. Die Ausflockung von Anilinfarben.—*Z. phys. Ch.* **60.** 469. (1907).
181. — Die Agglutination in physikalischer Hinsicht. V. Das Vorsonenphä-nomen.—*Z. phys. Ch.* **60.** 489. (1907).
182. — Ueber Ausflockung von Kolloiden.—*Z. Kolch* **2.** Supplheft. II. 45. (1908).

C.

183. **Calugareanu u. Henri V.** Diffusion von Farbstoffen in Gelatine und Wasser.—*Soc. biol.* **112.** (1901). *Beibl* **25.** 791. (1901).
184. **Calvert H. T. u. Ewan T.** Kolloidale Chromschwefelsäure.—*Ch. N.* **74.** 121. (1896).
185. **Cambion V.** Eine neue Methode zur Untersuchung von Leim und Gelatine.—*Moniteur scient.* [4]. **21.** I. 399. (1907).
186. **Carrick.** Koagulation oder Fällung von Schleim.—*J. Ch. Metall. Soc.* **82.** 96. (1896).

187. **Castoro N.** Zur Darstellung kolloidaler Metalle.—Z. anorg. Ch. **41**. 126 (1904).
188. — Herstellung von kolloidalem Silber.—Gaz. ch. ital. **31**. 391. (1901).
189. **Cernovodeanu P. u. Henvi V.** Ueber die kolloidale Natur der Tetonustoxine.—Soc. biol. **62**. 671. (1907).
190. — Untersuchungen über die Hämolyse I. Hämolyse durch normale Sera.—Soc. biol. **58**. 28. 35. 222. 455. 507. 855.
191. — Wirkung des kolloiden Ferrumhydroxyds auf Hämolys der Hematite durch Hundsera.—Soc. biol. **53**. 224.
192. — Wirkung des kolloiden Silbers auf einige pathogene Mikroorganismen. Die Wichtigkeit der Darstellungsweise und der Grösse Kolloidpartikeln.—Soc. biol. **61**. 122. (1906).
193. — Bestimmung des elektrischen Ladungssinnes einiger pathogenen Bakterien.—Soc. biol. **61**. 200. (1906).
194. **Chamagne G.** Ueber natürliche Kolloide der arzneilichen Pflanzen.—Soc. biol. **62**. 539. (1907).
195. **Charpentier A.** Elektrolytischer Transport gewisser Ionen in Gelatine.—C. rend. **136**. 1652. (1903).
196. **Charrin, Henri V. u. Monierd-Vinard.** Wirkung des kolloiden Silbers auf die Pyocyanebacillen.—Soc. biol. **61**. 120. (1906).
197. **Chassevant A.** Ueber kolloidales Silber.—Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **31**. 6. (1904).
198. — Darstellung und Eigenschaften des reinen kolloidalen Silbers.—Bull. Soc. Ch. Paris [3]. **31**. 11. (1904).
199. **Chassevant A. u. Posternak S.** Ueber einige Eigenschaften des kolloidalen Silbers.—Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **29**. 543. (1903).
- Chassin S.** смотр. Höber R.
200. **Cholodny P. J. (Холодный П. И.).** Die Dichte des kolloiden Silbers.—Ж. **35**. II. 585. (1903).
201. — Kolloidales Selen.—Ж. **38**. II. 127. (1906).
- Chrétien H.** смотр. Tribot.
202. **Cleve P. T.** Ueber die Verbindungen des Thoriums.—Bull. Soc. Ch. Paris. [2]. **21**. 116. (1874).
203. **Coehn H.** Ueber elektrische Wanderung von Kolloiden.—Z. Elch. **4**. 63. (1897).

204. — Ueber das Ladungsgesetz für Dielektrika.—Wied. Ann. **66**. 1191. (1898).
205. — Ueber ein Gesetz der Elektrizitätserregung.—Ann. Phys. [3]. **64**. 217. (1898).
- Coehn. A. *смотр.* **Bredig G.**
206. **Coninck W. Oechsner de.** Ueber eine Bildungsweise des kolloidalen Ferrhydrats.—Bull. Acad. roy. Belgique. Cl. scienc. 1907. 34.
207. **Cotton A. u. Mouton H.** Neue Verfahren, um ultramikroskopische Objekte sichtbar zu machen.—C. rend. **136** 1657. (1903). Bull. Soc. franc. d. physik. 1903. 54.
208. — Ultramikroskopische Objekte.—Rev. gén. d. sc. pures et appliquées. **14**. 1184. (1903).
209. — Mitführung der ultramikroskopischen Teilchen durch den elektrischen Strom.—C. rend. **138**. 1692. (1904).
210. — Direkte Untersuchung der Mitführung der ultramikroskopischen Teilchen durch den elektrischen Strom.—C. rend. **138**. 1584. (1904).
211. — Majorana'sche Phänomene.—C. rend. **141**. 317. (1905).
212. — Magnetische doppelbrechung. I. Neue aktive Flüssigkeiten.—C. rend. **141**. 349. (1905).
213. — Magnetische Doppelbrechung der heterogenen Flüssigkeiten.—Bull. Soc. franc. de physik. 1905. 99.
214. — Neue magneto-optische Eigenschaften der kolloidalen Lösungen von Eisenhydroxyd.—C. rend. **142**. 203. (1906).
215. — Ultramikroskopische Untersuchung der elektrischen Wanderung.—J. chim. phys. **4**. 365. (1906).
216. — Les Ultramicroscopes, les objets ultramicroscopiques. Masson. Paris 1906.
217. — Durchsichtige Magnete, optische und magnetische Eigenschaften—Bull. Soc. franc. de phys. 1906. 12.
218. — Ueber die magneto-optischen Eigenschaften der Kolloiden und der heterogene Flüssigkeiten.—Ann. chim. et. phys. [8]. **11**. 145 (1907).
219. **Craw I. A.** Ueber die Filtration von Kristalloiden und Kolloiden durch Gelatine, mit besonderer Berücksichtigung der Verhalten der Hämolyisin.—Proc. Roy. Soc. [B]. **77**. 311.
220. **Credè.** Die bei der Silberwundbehandlung benutzten Präparate (Itröl und Actol).—Pharm. Centralhalle **38**. 487. (1897).

Литература по употребленію коллоидальнаго серебра въ терапіи
смотри также Mercks Jahresberichte 1897. 48; 1898. 35; 1899, 41;
1900. 65; 1901, 48; 1902, 24.

221. **Crismer L.** Ueber den Mechanismus der physikalischen Fällungen.—Bull.
Acad. r. Belg. [3]. **35.** 356. (1898).
222. **Crum W.** Ueber einige Verbindungen der Tonerde, besonders über essig-
saure.—Quart. J. of. the Ch. Soc. **6.** 217 (1854).; Ann. **89.** 156.
(1854). реф. J. B. 1853. 347.
223. **Culmann P.** Ultramikroskop.—Le Microgr. Préparateur. **13.** 200. (1905).
224. **Cushman A. S. u. Hubbard P.** Lüftschlammung feiner Pulver — J. Am.
Ch. Soc. **29.** 589. (1907).

D.

Dahmer G. смотри. Klüster.

225. **Dauve Fr.** Ueber die Adsorption der Fermente durch Kolloide.—Hofme-
isters Beitr. **6.** 426. (1905).
226. **Davis O. C. M.** Adsorption von Iod durch Kohle.—J. Ch. Soc. **91.** 1666.
(1907).
227. **Degen K.** Beiträge zur Kenntniss kolloidaler Metallösungen —Diss. Greiss-
wald. 1903.
228. **Delafontaine M. Marc.** Ueber einige kolloidale Verbindungen der selte-
nen Metalle.—Ch. N. **73.** 284. (1896).
229. **Demoussy E.** Ueber die saure Eigenschaften der Stärke.—C. rend. **142.**
933. (1906).

Desch C. H. смотри. Hantsch A.

230. **Déré Ch.** Ueber die Bereitung und einige Eigenschaften des kristallisir-
ten Oxyhämözyanins der Schnecke.—C. reud. **146.** 784. (1908).
231. **Ditmar R.** Die Kolloide in Wissenschaft und Technik.—Z. Kolch. **1.** 10.
(1906).
232. — Die kolloidisirende Wirkung des Kautschuuchs auf Selen.—Gummiztg.
Dresden. **19.** 766. (1905).
233. — Bibliographie des Leims.—Z. Kolch. **1.** 80. (1906).
234. — Theorie der Kautschukvulkanisation im Licht Harri'schen Kautschuk-
formel als physiko-chemisches Problem betrachtet.—Z. Kolch. **1.**
167. (1906).

235. **Doeit K.** Aus dem Gebiete des Organischen und Anorganischen.—Verlag. von Leuechner u. Lubensky. Graz.
236. **Donau J.** Mikroskopischer Nachweis des Goldes mittels kolloidaler Färbung der Seidenfaser.—Monatschf. Ch. **25** 545. (1904). peř. Z. Kolch. **3**. 184. (1908).
237. — Ueber die Färbung der Boraxperle durch kolloidalgelöste Edelmetalle.—Monatschf. Ch. **25**. 913. (1904). peř. Z. Kolch. **3**. 185 (1908).
238. — Ueber die rote, mittels Kohlenoxyd erhaltene kolloidale Goldlösung.—Monatschf. Ch. **26**. 525. (1905). peř. Z. Kolch. **3**. 181. (1908).
239. — Notiz über kolloidale Natur der schwarzen, mittels Kohlenoxyd erhaltenen Palladiumlösung.—Monatschf. Ch. **27**. 125. (1906). peř. Z. Kolch. **3**. 182. (1908).
240. — Ueber den Nachweis von Gold, Silber und den Platinmetallen durch die Phosphorsalzperle.—Z. Kolch. **2**. 273. (1908).
- Donau J.** смотр. **Emich F.**
241. **Donnan F. G.** Ueber die Natur der Seifenlösungen.—Z. phys. Ch. **31**. 42. (1900).
242. — Versuch einer Theorie der kolloidalen Lösungen.—Philos. Mag. [6]. **1**. 647. (1901); Z. phys. Ch. **37**. 735. (1901).
243. — Die Theorie der Kapillarität und der kolloidalen Lösungen.—Z. phys. Ch. **46**. 197. (1903).
244. **Dreaper W. P. u. Wilson A.** Absorption von Gallussäure durch organische Kolloide.—J. of. Soc. Ch. Ind. **25**. 515. (1906).
245. — Die koagulierende Wirkung der Kolloide. I.—Proc. Ch. Soc. **22**. 70. (1906).
246. **Drechsel E.** Existiren Silberoxydulverbindungen?—Ber. **20**. 1455. (1887).
247. **Dreyer G. u. Haussen O.** Ueber die koagulation der Eiweisstoffe durch die Wirkung des ultravioleten Lichtes und des Radiums.—C. rend. **145**. 234. (1907).
248. **Duclaux J.** Chemische Natur kolloidaler Lösungen.—C. rend. **138**. 144. (1904).
249. — Mitreissen durch Koagulirung.—C. rend. **138**. 571. (1904).
250. — Koagulation kolloidaler Lösungen.—C. rend. **138**. 809. (1904).
251. — Die Kolloide.—Beibl. [3]. **33**. 1 (1905).
252. — Osmotischer Druck kolloidaler Lösungen.—C. rend. **140**. 1544. (1905).
253. — Leitfähigkeit kolloidaler Lösungen.—C. rend. **140**. 1468. (1905).

254. — Ueber das Waschen von kolloiden Niederschlägen. — C. rend. **143**. 296. (1906).
255. — Ueber eine Eigenschaft der Diastasen. — C. rend. **143**. 344. (1906).
256. — Untersuchung über kolloidale Stoffe. — J. chim. - phys. **5**. 29. (1907).
257. — Katalytische Funktion der Kolloide. — C. rend. **145**. 802. (1907).
258. — Die Filtration kolloidaler Lösungen. — Z. Kolch. **3**. 126. (1908).
259. **Duhem P.** Ueber die Abgabe und Aufnahme von Wasserdampf durch kolloidale Stoffe. — The J. Phys. Ch. **4**. 65. (1900).
260. **Dumanski A.** (Думанскій А). Ueber kolloidales Silber — И. Кіев. II. II. **3**. 1. (1903).
261. — Koagulation des kolloidalen Silbers. — Ж. **36**. 465. (1904).
262. — Ueber das kolloidale Eisenhydroxyd. — Ж. **36**. 1067. (1904).
263. — Ueber das kolloidale Eisenhydroxyd. II. — Ж. **37**. 213. (1905).
264. — Ueber das kolloidale Eisenhydroxyd. III. Einfluss verschiedener Salze auf die Koagulation. — Ж. **37**. 502. (1905).
265. — Das kolloidale Eisenhydroxyd. — Z. Kolch. **1**. 281. (1907).
266. — Ultramikroskopische Untersuchungen des Eisenhydroxydhydrosols. — Z. Kolch. **2**. 10. (1907).
267. — Das kolloidale Eisenhydroxyd und der Harnstoff. — Z. Kolch. **1**. 300. (1907); Ж. **39**. 743. (1907).
268. — Ueber die Leitfähigkeit der Elektrolyte in wässrigen Lösungen von Gelatine. — Z. Kolch. **2**. Supl. I. 18. (1907); Z. phys. Ch. **60**. 553. (1907); Ж. **39**. 1379. (1907).
269. **Duvernoy.** Zur Kenntnis des kristallinen und amorphen Zustands. — CB **1874**. 428. 440.

E.

270. **Earp R. A.** Unlösliche Gelatine. — Collegium. **1907**. 379.
271. **Ebell P.** Ueber die Aehnlichkeit des Verhaltens von Ultramarin hoher Verteilung und Schlemmbarkeit, verglichen mit dem der Metallsulfide im Kolloidzustand. — Ber. **16**. 2429. (1886).
272. **Ebbinghaus K.** смотр. Beck K.
273. **Ehrenhaft F.** Ueber kolloidale Metalle. — Wien. Anz. **39**. 241. (1902).

274. — Das optische Verhalten der Metallkolloide und deren Teilchengröße. — Wien. Ber. **112**. 182. (1903); Ann. Phys. [4]. **11**. 489. (1903).
275. — Die diffuse Zerstreuung des Lichtes an kleinen Kugeln (Ultramicroscopische Studie). Wien. Ber. **114**. 1115. (1905).
276. **Einstein A.** Zur Theorie der Brownschen Bewegung. — Ann. Phys. [4]. **19**. 371. (1906); Z. Elch. **13**. 41. (1907).
277. Elementare Theorie der Brownsche Bewegung. — Z. Elch. **14**. 235. (1908)
278. **Emisch F. u. Donau F.** Einfaches Verfahren zur Ermittlung der Farbe kleiner Mengen von schwach gefärbten Flüssigkeiten und seine Anwendung in der mikrochemischen Analyse. — Monatschr. Ch. **28**. 825. (1907).
279. **Emslander F.** Gallertfiltration in der Brauerei. — Z. Kolch. **2**. 88. (1907).
280. — Oberflächeneinflüsse beim Diastase-Prozess. — Z. Kolch. **2**. 268. (1908).
Emslander F. смотр. Freundlich H.
281. **Ephraim F.** Ueber kolloidales Natriumchlorid. — Ber. **39**. 1705. (1906).
282. **Ercoli G.** Ueber die beim Befeuchten von Pulvern entwickelte Wärme. — II. Nuovo Cim. **9**. 110. (1899); Z. phys. Ch. **30**. 176. (1899).
283. **Erenberg.** Theoretische Betrachtungen über die Beeinflussung einiger der sogenannten physikalischen Bodeneigenschaften. — Mitt. landwirtsch. Inst. Univers. Breslau. **4**. № 3. (1908).
284. **Ernst. C.** Ueber die Katalyse des Knallgases durch kolloidales Platin. — Z. phys. Ch. **37**. 448. (1901).
Escomb F. смотр. Brown H. T.
285. **Euler H.** Katalyse durch Fermente. — Z. physiol. Ch. **45**. 420. (1905).
Evans S. смотр. Fowler G. J.
Ewan T. смотр. Calvert H. T.
286. **Exner S.** Untersuchungen über Browns Molekularbewegung. — Wien. Ber. **56**. II. 116. (1867).

F.

287. **Famintzin A.** Ueber Kieselsäuremembranen und geschichtete Myelinge bilde. — Bull. Ac. Petersb. **29**. 214. (1884); Beibl. **9**. 236. (1885).
288. **Fano u. Rossi.** Untersuchungen über organische Kolloide enthaltende Flüssigkeiten. I. Ueber die Viscosität des Blutserums allein und nach Zusatz von verschiedenen Substanzen. — Arch. di fisiol. **1**. № 4. peф. Z. Kolch. **2**. 314. (1908).

289. — II. Ueber die dem Verhalten der Viscosität von Blutserum und Gummitösungen nach Chlornatrium und Glukosezusatz zugrunde liegenden Bedingung.—Arch. di fisiol. 1. № 5. peф. Z. Kolch. 2, 314 (1908).
290. Faraday M. Experimentelle Beziehungen von Gold (und andere Metalle) zu Licht.—Philos. Trans. 1857. I. 145; Philos. Mag. [4]. 14. 401, 512, (1857); Ann. Phys. [2]. 101. 316. (1857).
291. Feigl I. u. Rollett A. Zur Biochemie der Kolloide.—Bioch. Z. 8. 145. (1908).
292. Fels J. Stufenweise Wasserbestimmung in Leim.—Ch. Zg. 31. 500. (1907).
293. Fernandez O. Fraktionirte Precipitation des Albumins durch die Zinksalze.—An. de la Soc. esp. de fis. y quim. 1. 162.
- Fernbach A. cmorp. Wolff J.
294. Fickendey E. Notiz über die Schutzwirkung von Kolloiden auf Tonsuspensionen und natürliche Tonböden.—J. Landwirtschf. 54. 343. (1906).
295. Field C. W. u. Teague O. Die Elektrische Ladung Toxin und Antitoxin.—J. Exp. Med. 9. 86. (1907).
296. Filippi E. Ueber die Zerstörung von Wasserstoffsuperoxyd in Gegenwart von verschiedenen Substanzen.—Arch. die Farmacologia sp. 6. (1907). peф. Z. Kolch. 2. 284. (1908).
297. Findlay A. Einfluss von Kolloiden auf die Adsorption von Gasen insbesondere von Kohlendioxyd, in Wasser.—Z. Kolch. 3. 169. (1908).
298. Fischer H. Ueber die kolloidale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe.—Beiheft. z. Bot-Centrbl. 18. 409. (1905).
299. — Studien über Metallhydroxyde—Z. anorg Ch. 40. 39. (1904).
300. Fischer M. H. u. Moore G. Das Quellen des Fibrins.—Am. J. Physiol. 20. 330. (1907).
301. Fischer M. H., Ostwald Wg. Ueber eine physikalisch—chemische Theorie der Befruchtung.—J. Am. Med. Assoc. 46. 423.
302. Flemming. W. Ueber die Gerinnungsgeschwindigkeit der kolloidalen Kie-selsäure—Z. phys. Ch. 41. 427. (1902).
303. Flexner S. u. Nagushi H. Das Einfluss von Kolloiden auf die Diffusion von Hämolsinen.—J. exp. Med. 8. 547. (1906).
304. Foà C. u. Aggazzotti. Ueber die physikalische Wirkung der kolloiden Metalle. I. Untersuchungen über Kollargol.—Giorn. della r. Acad. di Med. di Torino. 13. (1907). peф. Z. Kolch. 2. 285. (1908).

305. — II. Untersuchungen über elektrisches kolloidales Silber.—Giorn. della r. Acad. di Med. di Torino. **13.** (1907). peф. Z. Kolch. **2.** 285. (1908).
306. — III. Quantitative Untersuchungen über die katalytische Wirksamkeit einiger anorganischer Kolloide allein und in Anwesenheit von Oxydase.—Giorn. della. r. Acad. di Med. di Torino. **13.** (1907) peф. Z. Kolch. **2.** 285. (1908).
307. — IV. Untersuchungen über kolloidalen Arsensulfid.—Giorn della r. Acad. di. Med. di Torino. **8.** (1907). peф. Z. Kolch. **2.** 284. (1908).
- Fortner M. емотр. Bredig G.**
308. **Fouard E.** Koagulationsmechanismus organischer Kolloide.—Soc. biol. **62.** 490. (1907).
309. — Ueber die kolloidalen Eigenschaften der Stärke.—C. rend. **144.** 501. (1907); Ann. Paster. **21.** № 6. (1907).
310. — Ueber die kolloidalen Eigenschaften der Stärke und über die Existenz einer vollständigen Lösung dieser Substanz.—C. rend. **146.** 285. (1908).
311. — Ueber die Eigenschaften der Stärke im Zusammenhang mit ihrer kolloiden Form.—C. rend. **146.** 978. (1908).
312. **Fousseraen G.** Ueber die Zersetzung des Eisenchlorids mit Wasser.—C. rend. **103.** 42. (1886).
313. **Fowler G. J. u. Ardern E.** Suspendierte Substanz in Abwässern und Abflüssen.—J. Soc. Ch. Industry **24.** 483. (1905); peф. Z. Kolch. **2.** 380. (1908).
314. **Fowler G. J., Evans S. u. Oddie A. C.** Einige Anwendungen der «Klärprobe» auf Abwässer und Abflüsse.—J. Soc. Ch. Industry **27.** 205. (1908). peф. Z. Kolch. **2.** 379 (1908).
315. **Franca S. La.** Ueber die Gleichgewicht zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. IV. Ionenkonzentration und Ionengiftigkeit in System von Eiweisskörpern, Metallsalzen und Wasser.—Z. physiol Ch. **48.** 482. (1906).
316. **Frankenheim M. L.** Die Lehre von der Cohäsion. Breslan. 1835.
317. **Fremy.** Ueber wasserlösliche Kieselsäure.—Ann. Chim. Phys. [3]. **38** 314. (1853).
318. **Freundlich H.** Ueber das Ausfällen kolloidaler Lösungen durch Elektrolyte.—Z. phys. Ch. **44.** 129. (1903).
319. — Ueber die Adsorption in Lösungen.—Z. phys. Ch. **57.** 385. (1906).
320. — Kolloidfällung und Adsorption.—Z. angew. Ch. **20.** 749. (1907).

321. — Kappilarchemie und Physiologie.—Kolch. 2. 65. 97. (1907).
322. — Bemerkungen zu der Abhandlung von M. W. Trovers „über Adsorption und Okklusion“.—Z. phys. Ch. 61. 249. (1907).
323. **Freundlich H. u. Emslander F.** Oberflächeinflüsse beim Bier und bei der Bierbereitung.—Z. phys. Ch. 49. 317. (1904).
324. **Freundlich H. u. Lesew G.** Ueber die Adsorption der Farbstoffe durch Kohle und Fasern.—Z. phys. Ch. 56. 283. (1906).
325. **Freundlich H. u. Neumann W.** Zur Systematik der Farbstofflösungen.—Z. Kolch. 3. 80. (1908).
326. **Frey.** Ueber Kolloide.—Berlin. tierärzt. Wochschft. 1905. 369.
Freid J. A. смотр. Price T. S.
327. **Friedemann U.** Thermodynamische Betrachtungen über die Reaktionen zwischen Kolloiden und über das Wesen der kolloidalen Lösung.—Z. klin. Med. 55. (1905); CB. 1905. I. 1204.
328. — Ueber die Fällungen von Eiweiss durch anderen Kolloide und ihre Beziehungen zu den Immunkörperreaktionen.—Arch. Hyg. 55. 361. (1906).
329. **Friedemann U. u. Friedenthal H.** Ueber Immunitätsreaktionen und Gerinnungsvorgänge. Beziehungen zu den Immunokörpern.—Z. exp. Path. 3. 73. (1906).
Friedemann U. смотр. Neisser. M.
330. **Friedenthal A.** Ueber chemische Bindung zwischen kolloiden und kristalloiden Substanzen.—Centr. Bl. f. Physiol. 13. 54. (1899).
331. **Friedenthal H.** Das Molekulargewicht der löslichen Stärke.—Centr.-Bl. f. Physiol. 12. 849. (1899).
Friedenthal H. смотр. Friedemann. U.
332. **Frion P.** Ueber das Mitreissen löslicher Körper durch gewisse Niederschläge.—C. rend. 146. 925. (1908); Bull. Soc. Ch. de Paris. [4]. 3. 836. (1908).
333. **Fuchs C.** Scheinanziehungen und Scheinabstossungen zwischen suspendierten Teilchen.—Rep. Phys. 25. 735. (1889); Beibl. 14. 469. (1890).
Funcke R. смотр. Krafft.

G.

334. **Gad E.** Zur Lehre von der Fettresorption.—Du Bois-Reymonds Arch. f. Anat. und Physiol. (1878). 181.

335. **Gaeltgens W.** Der Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine.—Arch. Hyg. **52.** 239. (1905).
336. **Galeotti G.** Ueber die Diffusion von Elektrolyten und Kolloiden. — Atti r. Acad. die Lincei Roma **12.** II. 112. (1903).
337. — Ueber die sogenannte Metallverbindungen der Eiweisskörper nach der Theorie der chemischen Gleichgewichte.—Z. physiol Ch. **40.** 492. (1904).
338. — Ueber die Gleichgewichte zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten I. Gleichgewicht im System Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser.—Z. physiol. Ch. **44.** 461. (1905).
- II Mitteilung—emotp. **Guerrini.**
339. — Ueber die Gleichgewichte zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. III. Löslichkeit des Globulins in Magnesiumsulfatlösung. Einfluss der Temperatur.—Z. physiol. Ch. **48.** 473. (1906).
340. — Gilt die Phasenregel auch für Kolloide?—Z. phys. Ch. **54.** 727. (1906).
341. **Galleoti G. u. Giampalmo G.** Ueber die Löslichkeitsverhältnisse des Zeins in verschiedenen Lösungsmitteln.—Z. Kolch. **3.** 181. (1908).
342. **Gallagher F. E.** Allotropes Silber und seine Farben.—J. of. phys. Ch. **10.** 701. (1906).
343. **Gallardo A.** Die Eigenschaften der Kolloide und die dynamische Erklärung der Zellteilung.—C. rend. **142.** 228. (1906).
- Gansser E.** emotp. **Hfner G.**
344. **Garbowski L.** Anwendung höherwertiger Phenole, Aldehyde und Phenolaldehyde zur Herstellung der Hydrosole von Gold, Platin und Silber.—Ber. **36.** 1215. (1903).
345. **Garett H.** Viskosität und Zusammensetzung einiger kolloidaler Lösungen.—Philos. Mag. [6]. **6.** 374. (1903).
346. **Garnett J. C. M.** Farben in Metallglsern und in Metalhutchen I.—Trans. Poy. Soc. [A]. **203.** 385. (1904).
347. — Farben in Metallglsern, in Metallfilms und Metalllösungen. II—Trans. Roy. Soc. [A]. **205.** 237 (1905); Proceed. Poy. Soc. [A] **76.** 370. (1905).
348. **Garrigou F.** Kolloidaler Zustand der Metalle in den Mineralwässern; natürliche Oxydasen, ihre therapische Wirkung.—C. rend. **138.** 1067. (1904).
349. **Gautier A.** Ueber complexe Kolloide.—Soc. biol. **61.** 460. (1907).
- Gemberling A.** emotp. **Biegelow.**

Gemberling A. смотр. **Bigelow. S. L.**

Genersich W. смотр. **Liebermann L.**

350. **Georgevics G. von.** Neuere Publikationen über die Theorie des Färbeprozesses. — Ch. Zg. **26.** 129. (1902).

Gerum J. смотр. **Paal C.**

351. **Gerum j.** Katalytische Wirkungen kolloidaler Metalle der Platingruppe. — Inaug. Dis. Erlangen. 1908.

Giampalmo G. смотр. **Galeotti G.**

352. **Giolitti F.** Ueber einige Eigenschaften des Ammoniumuranats. — Gaz. ch. ital. **35.** II. 145. (1905).

353. — Die Stabilitätsbedingungen einiger Suspensionen. — Gaz. ch. ital. **35.** II. 181. (1905).

354. — Ueber die Natur der Pseudolösungen von Eisenhydroxyd. I. — Gaz. ch. ital. **36.** II. 157. (1906).

355. **Giolitti F. u. Battisti.** Ueber die Natur der Pseudolösungen von Eisenhydroxyd. II. — Gaz. ch. ital. **36.** II. 433. (1906).

356. **Giolliot H. u. Grosjean A.** Anwendung der pyknometrischen Methode zur Bestimmung des Gewichts und Volums von in Flüssigkeiten suspendierten Niederschlägen. Ueber die in Rübenzuckersäfte gebildeten Niederschläge. — Bull. de la Sol. chim. d. Belgique. **20.** 253. (1906).

357. **Girard-Magin u. Henri V.** Untersuchung über die Agglutinationserscheinung. I. Agglutination der Blutkörperchen durch kolloidales Eisenhydroxyd — Soc. biol. **56.** 866.

358. — II. Agglutination der roten Blutkörperchen durch kolloidales Eisenhydroxyd. — Soc. biol. **56.** 931.

359. — VII. Agglutination der Blutkörperchen durch instabile Kolloide. — Soc. biol. **57.** 34. (1904).

360. — VIII. Theorie der Agglutination der Blutkörperchen durch die Kolloide. — Soc. biol. **57.** 35. (1904)

361. — IX. Die experimentale Verifikation von der Agglutination der Blutkörperchen. — Soc. biol. **57.** 35. (1904).

362. — X. Neue Experimente zur Bestätigung der Theorie der Agglutination der Hämatiten durch die Kolloide. — Soc. biol. **57.** 65. (1904)

363. **Girard P.** Veränderung der elektromotorischen Kraft von Flüssigkeiten durch Polarisation zwischengestalteter Diaphragmen. — C. rend. **146.** 927. (1908).

364. **Gladston I. H. u. Hibbert W.** Ueber das Molekulargewicht des Kautschuks und anderer kolloidaler Körper.—Philos. Mag. [5]. **28.** 38. (1889).
 365. — Uebergangsformen zwischen Kolloiden und Kristalloiden.—Rep. Brit. Assoc. Glasgow. 1906. 604.
 366. — Kolloid des Zirkoniums, verglichen mit denen anderer Metalle der vierten Gruppe.—Ch. N. **86.** 175. (1902).
 367. **Goldschmidt R. u. Tarczyński.** Ueber die Zusammensetzung kolloidaler Lösungen von Legierungen.—Extr. du Bull. d. la Soc. Scien. med. et nat. de Bruxelles. 1907. mai.
 368. — Ueber kolloidale Kohle.—Extr. du Bull. d. la Soc. Scien. med. et nat. de Bruxelles. 1907. fév.
 369. **Gompel M. u. Henri V.** Ueber physiologische Wirkungen des kolloidalen Silbers.—Soc. biol. **61.** 362. (1906).
 370. **Goodwin H. M.** Ueber die Hydrolyse des Eisenchlorids.—Z. phys. Ch. **21.** 1. (1896).
 371. **Gokun.** Ueber die Beeinflussung der Viskosität der Kolloide durch Elektrolyte.—Z. Kolch. **3.** 84. (1908).
- Gordon D. cmotp. Höber R.**
372. **Graham Th.** Anwendung der Diffusion der Flüssigkeiten zur Analyse.—Phil. Trans. 1861. 183; Philos. Mag. [4]. **23.** 204. 290. 368. (1862); Anu. **121.** 1. (1862).
 373. — Ueber die Eigenschaften der Kieselsäure und anderer Kolloidsäuren.—Ann. d. Ch. et d. Phys. [4]. **3.** 127. (1864); C. rend. **59.** 174. (1881).
- Grand L. cmotp. Pelet L.**
374. **Grimaux E.** Synthese stickstoffhaltiger Kolloide.—C. rend. **93.** 771. (1881).
 475. — Ueber das Ferriäthylat und das kolloidale Ferrihydrat.—C. rend. **98.** 105. (1884).
 376. — Ueber ein stickstoffhaltiges Kolloid, von der Amidobenzoesäure abstammend.—C. rend. **98.** 231. (1884).
 377. — Ueber einige Reaktionen des Albumins.—C. rend. **98.** 1336. (1884).
 378. — Ueber einige Kolloidsubstanzen.—C. rend. **98.** 1434. (1884).
 379. — Ferrialkalische Derivate mehratomiger Alkohole.—C. rend. **98.** 1484. (1884).
 380. — Ueber kolloidale Ferrisalze.—C. rend. **98.** 1540. (1884).

381. — Ueber die Koagulation der kolloiden Körper. — *C. rend.* **98.** 1578. (1884).

382. — Die kolloidalen Substanzen und die Koagulation. — *Rev. Scient.* [3]. **35.** 493. (1885).

Grosjean A. cmorp. Giollot H.

383. — **Grużewska Z. Gatin.** Das Molekulargewicht des Glykogens. — *Pflüger. Archv.* **103.** 281. (1904). *peř. Z. Kolch.* **2.** 312. (1908).

384. — Wanderung des Glykogens unter dem Einflusse des elektrischen Stroms. — *Pflüger. Arch.* **103.** 287. (1904). *peř. Z. Kolch.* **2.** 312. (1908).

385. — Einfluss des Reinheitszustandes des Glykogens auf seine Ansällbarkeit durch kolloidales Eisenhydrat. — *Soc. biol.* **61.** 698. (1907). *peř. Z. Kolch.* **2.** 312. (1908).

386. — Das reine Glykogen. — *Pflüger. Arch.* **102.** 569. (1904). *peř. Z. Kolch.* **2.** 311. (1908).

387. — Ueber die Zusammensetzung des Stärkekornes. — *C. rend.* **146.** 540. (1908).

Grużewska Z. Gatin, — cmorp. Biltz W.

388. **Guerrini G.** Ueber die Gleichgewich zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. II. Ueber die Fällung des Eialbumins durch Natriumsulfat. — *Z. physiol. Ch.* **47.** 287. (1906).

389. **Guerry E. u. Toussaint E.** Untersuchungen über die Felerquellen bei der Anwendung der citro-mechanischen Bestimmungsmethode der Phosphorsäure in natürlichen Phosphaten und Thomasschlaken. — *Bull. Soc. Ch. de Belgique* **20.** 167. (1906).

390. **Gutbier A.** Ueber das flüssige Hydrosol des Goldes. — *Z. anorg. Ch.* **31.** 448. (1902).

391. — Ueber kolloidales Tellur. — *Z. anorg. Ch.* **32.** 51. (1902).

392. — Nachtrag zur Mitteilung «über kolloidales Tellur». — *Z. anorg. Ch.* **32.** 91. (1902).

393. — Ueber das flussige Hydrosol des Selens. — *Z. anorg. Ch.* **32.** 106. (1902).

394. — Studien über kolloidale Sulfide. — *Z. anorg. Ch.* **32.** 292. (1902).

395. — Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide. — *Z. anorg. Ch.* **32.** 347. (1902).

396. — Ueber kolloidals Tellur. IV. — *Z. anorg. Ch.* **42.** 177. (1904).

397. **Gutbier A. u. Hofmeister G.** Weitere Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide. — *Z. anorg. Ch.* **44.** 225. (1905).

398. — Kolloide Metalle der Platinreihe.—J. pr. Ch. [2]. **71**. 358. (1905).
399. — Kolloidale Metalle Platinreihe.—J. pr. Ch. [2]. **71**. 452. (1905).
400. — Kolloidales Silber.—Z. anorg. Ch. **45**. 77. (1905).
401. **Guthier A. u. Resenschek F.** Ueber das flüssige Hydrosol des Goldes II.—Z. anorg. Ch. **39**. 112. (1900).
402. — Verhalten der Tellursäure bei der Elektrolyse und neue Modification des kolloidalen Tellurs.—Z. anorg. Ch. **40**. 264. (1904).
403. **Guthrie F.** Ueber Salzlösungen und gebundenes Wasser.—Philos. Mag. [5]. **2**. 211 (1876).
404. — Elektrolytisches Verhalten der Kolloide.—Ch. N. **37**. 118. (1879); Beibl. **3**. 289. (1879).
405. — Ueber das Zerbrechen von Kolloiden.—Philos. Mag. [5]. **8**. 25. (1879); Ch. N. **39**. 132. (1879); Beibl. **3**. 771. (1879).

H.

Haber I. смотр. **Bredig G.**

406. **Halliburton u. Pickering.** Intravaskuläre Gerinnung durch syntetische Kolloide.—J. of. physiol. **18**. 285. (1890).

Handowsky H. смотр. **Pauli W.**

407. **Hanriot M.** Ueber das sogenannte kolloidale Silber.—Bull. Soc. ch. Paris. [3]. **29**. 814. (1903).
408. — Ueber das Collargol.—C. rend. **136**. 680. (1903).
409. — Ueber das sogenannte kolloidale Silber.—C. rend. **137**. 122. (1903).
410. — Ueber das „kolloidale Silber“.—Bull. Soc. ch. Paris. [3]. **31**. 573. (1904).
411. — Ueber kolloidales Gold.—C. rend. **138**. 1044. (1903).
412. **Hamburger H. J.** Katalytische Wirkung des kolloidalen Silbers im Blute.—Arch. internat. de Physiol. **1**. 145.
413. **Hantsch A. u. Desch. C. H.** Ueber färbige organische Ferriverbindungen.—Ann. **323**. 1. (1902).
414. **Hardy W. B.** Koagulation dnreh Elektrizität.—J. of. physiol. **24**. 288. (1898).

415. --Ueber den Mechanismus der Gelatinirung in umkehrbaren kolloiden System.—Proc. Roy. Soc. **66.** 95. (1899); J. of Phys. Ch. **4.** 254. (1900); Z. phys. Ch. **33.** 326. (1900).
416. — Eine vorläufige Untersuchung über die Bedingungen, welche die Beständigkeit von nicht umkehrbaren Hydrosolen bestimmen.—Proc. Roy. Soc. **66.** 110 (1899); Z. phys. Ch. **33.** 385. (1900).
417. — Einfluss von Elektronen auf kolloidale Lösungen.—Proc. Cambridge Phil. Soc. **12.** III. 201. (1903); CB. 1903. II. 1357.
418. — Kolloidale Lösungen des Globulinsystems.—J. of. physiol. **29.** (1903).
419. — Ueber Globuline. —Proc. Roy. Soc. **79.** [B]. 413.
420. — Kolloidale Lösung. Die Globuline.—J. of. physiol. **33.** 251. (1905).
421. **Hardy.** Ueber die Struktur des Zellprotoplasma.—J. of. physiol. **24.** 162. (1899).
- Harris J. F.** смотр. **Osborn. T.**
- Hartl F.** смотр. **Vanino L.**
422. **Haslam C. H.** Die Trennung der Proteide.—J. of. physiol. **39.** 267.
423. **Hassler F.** Die Katalyse und ihre Anwendung in der Technik.—Z. angew. Ch. **17.** 1540. (1904).
424. **Hausmann J.** Niederschlagsbildung in Gallerten.—Z. anorg. Ch. **40.** 110. (1904).
425. **Hausmann W. u. Kolmer W.** Ueber die Einwirkung kolloidaler Gifte auf Paramäcien.—Bioch. Z. **3.** 503.
- Haussen O.** смотр. **Dreyer. G.**
- Heen P. De.,** смотр. **Michaelis H.**
426. **Heide von.** Gelatinöse Lösung und Verflüssigungspunkt der Nährgealatine.—Dissert. München 1897.
427. **Heimstädt O.** Spigelskondensor für ultramikroskopische Beobachtungen.—Z. Kolch. **1.** 274. (1907).
428. **Hendersen L. I. u. Brink F. H.** Die Kompressibilitäten von Gelatinelösungen und von Muskelsubstanz.—Am. J. Physiol. **21.** 248. (1908).
- Genderson L. Y.** смотр. **Spiro K.**
429. **Henri V.** Theoretische und experimentelle Untersuchungen über die Wirkung der Enzyme der Toxine und Antitoxine und der Agglutinine. I. Kritik der Arbeiten von Borendrecht Visser und Herzog. II. Vorläufige theoretische Beobachtungen über die Wirkung der Enzyme.—Z. phys. Ch. **51.** 19. (1904).

430. —Physikalisch-chemische Untersuchungen über Kautschukmilchsaft. — La caoutchouc et la gutta-percha 1906. № 27.
431. —Koagulation des Kautschuksaftes und die elastischen Eigenschaften des reinen Kautschuks.—C. rend 144. 431. (1907); Soc. biol. 60. 70. (1906).
432. —Die Messung der katalytischen Wirkung der kolloidalen Metallen.—Soc. biol. 60. 1040. (1906).
433. —Kinematographische Studie der Brown'sche Bewegungen.—C. rend. 146. 1024. (1908).
434. —Einfluss des Mittels auf die Brown'schen Bewegungen.—C. rend. 146. C. 146. 62. (1908).
435. **Henri V. u. Iscovesco H.** Ueber die Filtration von Kolloiden durch Komplexe. Wiederauflösbarkeit der Kolloidniederschläge durch Kolloide.—Soc. biol. 61. 197. (1906).
436. **Henri V. u. Languier de Bancel.** Gesetz der Wirkung des Tripsins auf die Gelatine.—C. rend 136. 1088. (1903).
437. —Ueber die Einwirkung von Tripsin auf Gelatine und Kasein. Theorie der Tripsinwirkung.—Soc. biol. 55. 864.
438. **Henrivu. Levy J.** Haemolyse durch Mischungen von kolloidem Eisenhydroxyd und Saponin. Einfluss der Menge der Blutkörperchen. Parallele zur Haemolyswirkung.—Soc. biol. 61. 124. (1906).
439. **Henri V. u. Mayer A.** Der gleichzeitige Zustand unserer Kenntnissen der Kolloiden.—I. II.—Rev. gén. d. Scienc. 1904. 171.
440. —Anwendung der Phasenregel auf das Studium der Fällung von Kolloiden.—C. rend. 138. 757. (1904).
441. —Einwirkung der Radiumstrahlen auf die Kolloide, das Hämoglobin, die Fermente und rote Blutkörperchen.—C. rend. 138. 521. (1904).
442. —Wirkung der Radiumstrahlen auf die Kolloide.—Soc. biol. 56. 229.
443. —Die Zusammensetzung ausgefällter Kolloide.—C. rend. 139. 974. (1904).
444. —Untersuchungen über die Komplexe aus zwei Kolloiden. III. Precipitation reversible der negativen Kolloiden durch die positive Kolloide. Die irreversible Schutzwirkung der unbeständigen durch stabilen Kolloiden.—Soc. biol. 56. 864.
445. —Koagulierung der positivgeladenen Kolloiden durch Radiation von β Radiumstrahlen.—Soc. biol. 57. 33. (1900).

446. —Allgemeine Bedingungen der Beständigkeit, der Fällung und Wiederauflösung der kolloidalen Lösungen.—Soc. biol. **61**. 435. (1906).
447. **Henri V. u. Philoche**. Allgemeine Theorie der Wirkung der diastatischen Fermenten.—Soc. biol. **61**. 734. (1906); peř. Z. Kolch. **2**. 152. (1907).
448. **Henri V. Iscovesco H. u. Mayer A.** Ueber die allgemeinen Bedingungen der Bildung von Kolloidverbindungen.—Soc. biol. **61**. 73. (1906); peř. Z. Kolch. **2**. 149. (1907).
449. **Henri V., Lalou S., Mayer A. u. Stodl G.** Untersuchung über die Reinigkeit der kolloidalen Lösungen.—Soc. biol. **55**. 1613.
450. —I. Ueber Ausfällung der einfachen Kolloide durch die Elektrolyten.—II. Ueber Erscheinungen, welche die Ausfällung der Kolloide durch die Elektrolyten begleiten und über die Messung derselben. —III. Untersuchung über die Komplexe aus zwei Kolloiden. a) Untersuchung über die Komplexe aus zwei gleich elektrisch geladener Kolloiden; b) Untersuchung über die Komplexe aus zwei entgegengeladener Kolloiden.—Soc. biol. **55**. 1666; peř. Bioch. CB. **2**. 264. (1904).
- Henri V. cmotp. Bierry H.**
- Henri V. cmotp. Calugareaun.**
- Henri V. cmotp. Cernovodeanu P.**
- Henri V. cmotp. Charrin.**
- Henri V. cmotp. Girard-Magin.**
- Henri V. cmotp. Gompel M.**
451. **Henrich F.** Ueber eine Methode zur Herstellung kolloidaler Metallösungen.—Ber. **36**. 609. (1903).
452. **Herlitzka A.** Untersuchungen über den Brechungsindex der Eiweisslösungen bei Gegenwart von Elektrolyten.—Biologica **1**. № 42. (1907).
453. —Kalorimetrische Untersuchungen über die Eiweissfällung.—Bioch. Z **11**. 481. (1908); peř. Bioch. CB. **7**. 748. (1908).
454. **Hermann H.** Ueber das Absetzen von Tonemulsion.—Z. anorg. Ch. **53**. 413. (1907).
455. —Ueber den qualitativen Nachweis kolloidaler Kieselsäure.—Z. anal. Ch. **46**. 318. (1907).
456. —Die Fundamenteigenschaften der Tone.—Die ch. Ind. **30**. 78. (1907).

Hertzmann J. смотр. Rosenheim A.

457. **Herzog R. O.** Ueber die Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen.—
Z. physiol. Ch. **43**. 222. (1904).
458. —Ueber die Geschwindigkeit der Fermentreaktionen. III.—Z. physiol.
Ch. **48**. 365. (1906).
459. —Ueber die Diffusion der Kolloide I.—Z. Kolch. **2**. 1 (1907).
460. —Ueber die Diffusion von Kolloiden. II.—Z. Kolch. **3**. 83. (1908); Bioch.
Z. **11**. №№ 1—3. (1908).
461. —Molekulargewicht und Teilchengrösse der Kolloide.—Z. Kolch. **2**. 2.
(1907).
462. **Herzog R. O. u. Adler J.** Zur Erkenntnis der Vorgänge bei der Gerbung.—
Z. Kolch. **2**. Suplheft. II. 3. (1908).

Hibbert W. смотр. Gladston J. H.

463. **Hirsch P.** Das Ultramikroskop. Seine Einrichtung und seine Anwendung.—
Natwiss. Woch. **21**. 465. (1906).
464. **Hirschfeld L.** Untersuchungen über Hämagglutination und ihre physika-
lischen Grundlage.—Arch. f. Hyd. **63**. 237. (1907).
465. **Höber R.** Physikalische Chemie der Zelle und Gewebe. Leipzig. 1902.
466. —Zur Kenntnis der Neutrolsalzwirkungen.—Hofmeister. Beitr. **11**. 35.
(1907).
467. —Beiträge zur physikalischen Chemie der Erregung und der Narkose.—
Arch. f. d. Physiol. **120**. 492. (1907).
468. **Höber R. u. Chassin S.** Die Farbstoffe als Kolloide und ihr Verhalten
in der Niere vom Frosch.—Z. Kolch. **3**. 76. (1908).
469. **Hofmeister F.** Ueber die Darstellung von kristallisiertem Eieralbumin
und die Kristallisierbarkeit kolloidaler Stoffe.—Z. physiol. Ch. **14**.
165. (1889).
470. —Zur Lehre von der Wirkung der Salze. V. Untersuchungen über den
Quellungsvorgang.—Arch. f. exp. Pathol und Pharmak. **27**. 395. (1890);
Z. phys. Ch. **7**. 431. (1891).
471. —Zur Lehre von der Wirkung der Salze VI. Die Beteiligung gelöster
Stoffe an den Quellungsvorgängen.—Arch. f. exp. Pathol. und Phar-
mak. **28**. 210. (1891); Z. phys. Ch. **7**. 432. (1891).

Hofmeister G. смотр. Gutbier A.

472. **Höhnel M.** Untersuchung des kolloidalen Quecksilbers des Handels, des
Hyrgols.—Pharm. Zg. **43**. 866. (1899).

473. **Holtz W.** Ueber die polarelektrische Attraktion suspendirter Theilchen in Flüssigkeiten, über eine neue Art elektrischer Figuren und ein merkwürdiges Rotationsphänomen.—Ann. Phys. [2]. Suppl. **7.** 490. (1876).
Hubbard P. смотр. **Cushman A. S.**
474. **Hüfner G.** u. **Gansser E.** Ueber das Molekulargewicht des Oxyhämoglobins.—Arch. f. Physiol. 1907. 209.

I u J.

575. **Jagić N.** смотр. **Landsteiner K.**
476. **Jentys E.** Die chemische Natur und die Struktur der Stärke.—Anz. d. krank. Akad. d. Wiss. 1907. 203.
Ikeda K. смотр. **Bredig G.**
477. **Johnston J. H.** Die Rolle der Kolloide bei der Reinigung von Abwässern.—Z. Kolch. **2.** Supl. II. 1. (1908); J. Roy. Sanitary Inst **27** 548. (1907).
478. **Jolles A.** Ueber Katalysatoren von physiologisch-chemischen Standpunkten.—Österr. Ch. Zg. **8.** 49. (1905).
479. **Joly I.** Einige Experimente und Theorien über Sedimentation. — Dublin. Trans. [2]. **7.** 391. (1902); Nature **65.** 359. (1902).
480. **Jone H. C.** Die Wirkung gewisser Gifte auf anorganische Fermente.—The Johns Hopkins Hospit. Bull. **13.** № 134; Ch. N. **87.** 184. (1903); CB. 1903. I. 1168.
481. **Jordis E.** Ueber Kieselsäure, Alkali und Erdalkalisilikate. Nach Versuchen von E. H. Kanter.—Z. Elch. **35.** 16. (1903).
482. —Theorie der Kolloide—Mon. scient. [4]. **18.** 797. (1904).
483. —Neue Gesichtspunkte zur Theorie der Kolloide—Z. Elch. **10.** 509. (1904).
484. —Zur Theorie der Kolloide.—Z. Elch. **11.** 288. (1905).
485. —Theorie der Kolloide.—Z. Elch. **11.** 482. (1905).
486. —Fragestellung bei der Erforschungen der Kolloide.—Z. Elch. **11.** 285. (1905).
487. —Kieselsäure.—Z. anorg. Ch. **44.** 200. (1905).
488. —Zur allgemeinen Kolloidchemie.—Z. Kolch. **1.** 71. (1906).
489. —Ueber kolloidale Kieselsäure.—Z. Kolch. **1.** 97. (1906).

490. — Weitere Forschungen über Silicate, zugleich ein Beitrag zur Kolloidchemie.—Z. Elch. **13**. 525. (1907).
491. — Kritik der Grundlagen einer Theorie der Kolloide —Z. Kolch. **2**. 361. (1908); **3**. 13, 156. (1908).
492. **Jordis E.** Ueber die Erscheinung der «Adsorption», des «Alterns» und Der «Gewöhnung» bei Kolloiden.—Z. angew. Ch. **21**. 1982. (1908).
493. **Jordis E. u. Kanter E. H.** Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. II. Die sogenannte kolloidale Kieselsäure.—Z. anorg. Ch. **35**. 16. (1903).
494. **Jorgensen G.** Ueber einige Adsorptionserscheinungen —Z. anorg. Ch. **57**. 353. (1908).
495. **Jscovesco H.** Die Kolloide.—La presse medicale. 1906. №№ 12, 18.
496. — Eialbumin, die kolloidale Konsitution, die amphoterne Kolloide.—Soc. biol. **61**. 195. (1906).
- Jscovesco H.** смотр. **Henri V.**
- Izar G.** смотр. **Ascoli M.**

K.

497. **Kahlenberg L.** Ueber die Natur der Osmose und des osmotischen Druckes und Beobachtungen über Dialyse.—Transact of the Wisconsin Acad. of Scien., Art and Letters **15**. I. 209. (1906); J. of phys. Ch. **10**. 141. (1906).
498. **Kahlenberg L. u. Schreiner O.** Die wässerigen Lösungen der Seifen.—Z. phys. Ch. **27**. 552. (1898).
- Kanter E. H.** смотр. **Jordis E.**
- Kathein** смотр. **Rodewald H.**
499. **Kempe B.** Zur Darstellung kolloidaler Kieselsäure.—Z. Kolch. **1**. 43. (1906).
500. **Keppeler G. u. Spangerberg A.** Notiz über die Schutzwirkung von Kolloiden auf Tonsuspensionen.—J. f. Landw. **55**. 299. (1907).
- Kinnersly H. W.** смотр. **O'Schaughnessy.**
501. **Kirchner F. u. Zsigmondy R.** Ueber die Ursachen der Farbenänderung von Gold-Gelatinpräparaten.—Ann. Phys. [4]. **15**. 573. (1904).
- Klobbie E. A.** смотр. **Bemmelen J.**
- Koch C.** смотр. **Paal C.**
502. **Kohlschütter V.** Ueber Reduktion von Silberoxyd durch Wasserstoff und kolloidales Silber.—Z. Elch. **14**. 49. (1908).

Kolmer W. смотр. **Hausmann W.**

503. **Konschegg A. u. Maflatti H.** Ueber das lösliche Eisensulfid.—Z. anal. Ch. **45.** 747. (1906).
504. **Koppel I.** Allotrope Modifikationen der Elemente.—Naturwiss. Rudsch. **19.** 249. (1904).
505. **Konowalow D. (Коноваловъ Д.)** Das kritische Gebiet der Lösungen und die Erscheinungen der Opalescenz.—Ann. Phys. [4] **10.** 360. (1903); **Ж.** **34.** 738. (1902).
506. — Ueber die Trübung kritischer Lösungen.—Ann. Phys. [4]. **12.** 1165. (1903).
507. **Körner Th.** Beiträge zur Kenntniss der wissenschaftlichen Grundlagen der Gerberei. I.—III.—Jahrber. d. Deutsch. Gerberschule Freiberg in Sachsen **10.** 1. (1899); **11.** 1. (1900); **14.** 1. (1903).
508. **Kraft F.** Ueber eine Theorie der kolloidalen Lösungen.—Ber. **29.** 1334. (1896).
509. — Ueber das Sieden wässerigen kolloidaler Salzlösungen.—Ber. **32.** 1584. (1899).
510. — Ueber die kristallisationsbedingen kolloidaler Salzlösungen.—Ber. **32.** 1596. (1899).
511. — Ueber kolloidale Salze als Membranbilder beim Färbeprozess.—Ber. **32.** 1608. (1899).
512. — Ueber Bildung kolloidaler Hohlkörper aus Heptylaminseifen und Wasser.—Z. physiol. Ch. **35.** 364. (1902).
513. — Ueber die Bedeutung des Wassers für die Bildung kolloidaler Hohlkörper aus Seifen.—Z. physiol. Ch. **47.** 5. (1906).
514. **Kraft F. u. Funcke R.** Ueber Bildung kolloidaler Hohlkörper aus Heptylaminseifen und Wasser. II.—Z. physiol. Ch. **35.** 376. (1902).
515. **Kraft F. u. Strutz. A.** Ueber das Verhalten seifenähnlicher Substanzen gegen Wasser.—Ber. **29.** 1328. (1896).
516. **Kraft F. u. Wiglow H.** Ueber das Verhalten der fettsäuren, Alkalien und der Seifen in Gegenwart vom Wasser.—Ber. **28.** 2573. (1895).
517. **Krecke F. W.** Die Dissoziationerscheinungen wässriger Lösungen von Eisenchlorid.—J. prakt. Ch. [2]. **3.** 286. (1871).

Kröhnke O. смотр. **Biltz W.**

Kühn G. смотр. **Paal C.**

518. **Kühn H.** Ueber die Auflöslichkeit der Kieselsäure im Wasser.—J. prakt. Ch. [1]. **59.** 1. (1853); Dingl. polyt. Journ. **128.** 440. (1853).

519. **Kurilow W.** (Нуриловъ В.) Ueber den Uebergang von kristallinen zu kolloidalen Körpern.—*Ж.* **38.** 820. (1906); *Z. Elch.* **12.** 209. (1906).
Kurilow W. смотр. **Zacharias J. D.**
520. **Küspert F.** Ein Demonstrationsversuch über kolloidales Silber.—*Ber.* **35.** 2815. (1902).
521. —Kolloidales Silber. II.—*Ber.* **35.** 4066. (1902).
522. —Kolloidales Silber und Gold. Nachtrag zur II Mitteilung.—*Ber.* **35.** 4070. (1902).
523. —Demonstration der Reaktionsgeschwindigkeit an der Bildung des kolloidalen Silbers.—*Z. phys. chem. Unterr.* **16.** 285. (1903).
524. —Notiz über kolloidales Acetylenkorpfer.—*Z. anorg. Ch.* **34.** 452. (1903).
525. **Klüster F. u. Dahmer G.** Ueber die Fällung kolloidaler Arsensulfidlösungen.—*Z. anorg. Ch.* **34.** 410. (1903).
526. **Kuzel H.** Kolloid-Lampe.—*Österr. Ch. Zg.* **9.** 72. (1906); *Elektrotechn. und Maschinbau.* 1906. № 6.

L.

527. **Lagergner S.** Zur Theorie der sogenannten Adsorption gelöster Stoffe.—*Bihang t. K. Svensk. Vet. Ak. Handl.* **24.** II. № 4. 49. (1899); *Z. phys. Ch.* **32.** 174. (1900).
Lalor S. смотр. **Henri V.**
528. **Landsteiner K.** Bemerkung zur Mitteilung von J. Billitzer: Theorie der Kolloide II.—*Z. phys. Ch.* **51.** 741. (1905).
529. **Landsteiner K. u. Jagić N.** Ueber Analogien der Wirkungen kolloidaler Kieselsäure mit den Reaktionen der Immunkörper und verwandter Stoffe.—*Wien. klin. Woch.* **17.** 63. (1904).
530. —Ueber Reaktionen anorganischer Kolloide und Immunkörperreaktionen.—*Münch. Med. Woch.* 1904. 1185.
531. **Landsteiner K. u. Stankovic R.** Ueber die Adsorption von Eiweisskörpern und über Agglutininverbindungen.—*Centrbl. Bakt.* **41.** I. 108. (1906).
532. —Ueber die Bindung von Komplement durch suspendierte und kolloid-gelöste Substanzen.—*Centrbl. Bakt.* **42.** I. 353. (1906).
533. **Landsteiner K. u. Uhlirz R.** Ueber die Adsorption von Eiweisskörpern.—*Centrbl. f. Bakt.* **40.** 265. (1906).

534. **Lasanga F.** Experimentelle und klinische Beiträge zur Kenntnis der bakteriziden und therapeutischen Wirkung der Kolloidmetalle.—*Riforma medica* 1907. № 39; *pep. Z. Kolch.* **2.** 316. (1908).
535. **Lea M. Carey.** Ueber rote und purpurfarbenes Chlor—;Brom—und Jod-silber; über Heliochromie und über das latente Bild.—*Sill. Am. J.* [3]. **33.** 349. (1887); *Ch. N.* **55.** 257. 266. 278. (1887).
536. —Ueber allotropische Modifikationen des Silbers.—*Sill. Am. J.* [3]. **37.** 476; **38.** 47. (1889).
537. —Ueber die Einwirkung des Lichts auf allotropisches Silber.—*Sill. Am. J.* [3]. **38.** 129. (1889).
538. —Die Eigenschaften des allotropen Silbers.—*Sill. Am. J.* [3] **38.** 237. (1889).
539. —Ueber Ring-und anderen Kurvensysteme, welche auf allotropem Silber durch Jod hervorgebracht werden.—*Sill. Am. J.* [3]. **38.** 241. (1889).
540. —Ueber goldfarbiges allotropisches Silber. I.—*Sill. Am. J.* [3]. **41.** 179. (1891); *Philos. Mag.* [5]. **31.** 238. (1891).
541. —Ueber allotropisches Silber. II. Beziehungen des allotropischen Silbers zu dem in den Silberverbindungen enthaltenen Silber.—*Sill. Am. J.* [3]. **41.** 259. (1891); *Philos. Mag.* [5]. **31.** 320. (1891).
542. —Ueber allotropisches Silber. III. Blaues Silber, lösliche und unlösliche Formen.—*Sill. Am. J.* [3]. **41.** 482. (1891); *Philos. Mag.* [5]. **31.** 497. (1891).
543. —Notiz über allotropes Silber.—*Sill. Am. J.* [3]. **42.** 312. (1891); *Philos. Mag.* [5]. **32.** 337. (1891).
544. —Allotropes Silber.—*Ch. N.* **64.** 234. (1891).
545. —Ueber Lösungen von metallischem Silber.—*Sill. Am. J.* [3]. **48.** 343. (1894).
546. —Ein Experiment mit Gold.—*Sill. Am. J.* [4]. **3.** 64. (1897); *Z. anorg. Ch.* **13.** 447. (1897).
547. **Lebeau P.** Ueber einige Emulsionen der Amalgame mit Wasser und verschiedenen Flüssigkeiten.—*Ann. chim. et phys.* [8]. **11.** 340. (1907).
548. **Lebedew A.** Wirkung hochgespannter Wechselströme auf die Zersetzung des Wasserstoffsperoxydes durch kolloidales Platin.—*Bull. Soc. ch. Paris.* [4]. **3.** 56. (1907).
549. **Lehmann O.** Ueber Sedimentation und Farbstoffabsorption.—*Z. phys. Ch.* **14.** 157. (1894).

550. —Ueber elektrische Convektion, Sedimentation und Diffusion.—Z. phys. Ch. **14**. 301. (1894).
551. —Ueber Trennung von Farbstoffen durch Diffusion.—Z. phys. Ch. **57**. 718. (1906).
552. **Leidler P.** Eine neue quantitative Geldbestimmung mittels Zuckers oder Traubenzuckers.—Z. Kolch. **2**. 103. (1907).
553. —Ueber die Einwirkung verschiedener Zuckerarten auf Goldlösungen.—Z. Kolch. **2**. I. Supl. 23. (1907).
554. **Lepley H.** Ueber Dutroschet's Endosmose, osmotische Analyse von Dubrunfaut und Dialyse von Graham.—Monit. scient. [4]. **1**. 1401. (1887); J. B. 1887. 186.
555. **Levi G. M.** Beitrag zur Studium der Dissoziation im kolloidalen Lösungen.—Gaz. ch. ital. **30**. II. 64. (1900). peф. CB. 1900. II. 658.
556. **Lewis M.** Eine Experimentaluntersuchung von Gibbs Theorie der Oberflächenkonzentration, als Grundlage der Adsorption betrachtet mit einer Anwendung auf die Färbungstheorie.—Philos. Mag. [6]. **15**. 499. (1908). peф. Z. Kolch. **3**. 93. (1908).
557. **Levites. S. J.** (Левитесъ С. И.) Materialien zur Erkenntnis des Gelatinirungsvorganges.—Ж. **34**. 110. (1902).
558. —Materialien zur Erkenntnis des Gelatinirungsvorganges.—Ж. **35**. 253. (1903).
559. —Ueber die innere Reibung kolloidaler Lösungen.—Ch. Zg. **27**. 1245. (1903).
560. —Materialien zur Erkenntnis des Gelatinirungsvorganges. Ueber die innere Reibung der Kolloidlösungen.—Ж. **36**. 401. (1904).
561. —Beiträge zur Kenntnis des Gelatinirungsvorganges.—Z. Kolch. **2**. 161. (1907); 208. 237. (1908).
562. —Studien über organische Kolloide.—Z. Kolch. **3**. 145. (1908).
- Levy I.** смотр. **Henri V.**
563. **Ley H.** Kolloidales Kupferoxyd.—Ber. **38**. 2199. (1905).
564. **Ley H. u. Werner F.** Ueber Schwermetallsalze sehr schwache Säure und Versuche zur Darstellung kolloidaler Metalloxyde.—Ber. **39**. 2202. 2177. (1906).
565. **Liebermann L.** Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkung.—Ber. **37**. 1519. (1904).

566. —Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen. I. Ueber die Wasserstoffsuperoxyd —Katalyse durch kolloidale Platinlösung. — Pflüger. Archiv. **104**. 119. (1907).
567. —Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen. Ueber die Guajakreaktion des kolloidalen Platins. — Pflüger. Arch. **104**. 233. (1904).
568. **Liebermann L. u. von. Generisch W.** Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkung. II. Ueber einige Umstände, welche die katalytische Wirkung des kolloidalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd bestimmen. — Pflüger. Arch. **104**. 155. (1904).
569. **Liesegang R. E.** Ueber einige Eigenschaften von Gallerten. — Naturw. Wochschf. **11**. 353. (1896); peφ. CB. 1896. II. 524.
570. —Eine scheinbarchemische Fernwirkung. — Ann. Phys. [4]. **19**. 395. (1906).
571. —Elektrolyse von Gallerten und ähnliche Untersuchungen. — Dusseldorf. 1899; peφ. Z. Kolch **2**. 89. (1907).
572. —Geschichtete Strukturen. — Z. anorg. Ch. **48**. 364. (1906).
573. —Ueber die Formung von Gelatine durch Salzniederschläge und Kristalle. — Z. Kolch. **1**. 364. (1907).
574. —Scheinbare Chlorsilberkristalle. — Photg. Korresp. 1907. 559.
575. —Ueber die scheinbaren Reaktions—Verzögerung durch Gelatine. — Dusseldorf. 1907. peφ. Z. Kolch. **2**. 58. (1907).
576. —Ueber die Bedeutung der hydrolytischen Spaltung der Gelatine für die Schichtenbildung des Silberechromats. — Z. Kolch. **2**. 70. (1907).
577. —Entstehung von kristallen unter seltenen Verhältnissen. — Z. phys. Ch. **58**. 541. (1907).
578. —Ueber die bei Diffusionen auftretenden Schichtungen. — Z. phys. Ch. **59**. 444. (1907).
579. —Gelatose als Kolloidatar. — Z. Kolch. **2**. 307. (1908).
580. **Lillie R. S.** Ueber die Beziehung zwischen der Koagulation der Kolloide in den Schwimmlatten der Ctenophoren ihrer Kontraktilität. — Am. J. of. Physiol. **15**. 21. (1906).
581. —Die Beziehung zwischen der Kontraktilität und der Kolloidkoagulation in den Schwimmlatten der Ctenophoren. — Am. J. of. Physiol. **16**. 117. (1906).

582. —Der osmotische Druck kolloidaler Lösungen und der Einfluss von Elektrolyten und Nichtelektrolyten auf denselben.—Am. J. of. Physiol. **20.** 127. (1907); Proc. of the Soc. Exp. Biol. und Med. **4.** 111. (1907).
583. **Linder S. E. u. Picton H.** Metallische Hydrosulfide.—Ch. N. **65.** 46. (1892); J. Ch. Soc. **61.** 114. (1892).
584. —Lösung und Pseudolösung. II.—Ch. N. **70.** 59. (1894); J. Ch. Soc. **67.** 63. (1895).

Linder S. E. смотр. Picton H.

585. **Lindet u. Amann L.** Beitrag zur Kenntniss der löslichen Eiweisstoffe der Milch.—C. rend. **142.** 1282. (1906).
586. **Linebarger C. E.** Die Natur kolloidaler Lösungen.—Sill. Am. J. [3]. **43.** 218. (1892).
587. —Die Molekulargewichte von Dextrin und Gummi vermittle ihrer osmotischen Drucke bestimmt.—Sill. Am. J. [3]. **43.** 416. (1892).
588. —Koagulierungsgeschwindigkeit kolloidaler Lösungen.—J. Am. Ch. Soc. **20.** 375. (1898).
589. **Ljubawin N. N. (Любавинъ Н. Н.).** Ueber das Gefrieren einiger kolloidaler Lösungen.—Ж. **21.** I. 397. (1889).
590. **Loeb J.** Der Einfluss den möglicherweise die amphoterne Reaktion gewisser Kolloide auf die Vorzeichen ihrer elektrischen Ladung in Gegenwart von Säuren und Alkalien ausübt.—Univ. of. California Public. Physiol. **1.** 149.

591. —Ueber den Mechanismus der Agglutination.—Z. Kolch. **3.** 114. (1908).

Lobry de Bruyn C. A. смотр. Bruyn C. A. Lobry de.

592. **Löffler B.** Wann und auf welchem Wege beeinflussen suspendirte Theilchen Gewicht und Auftrieb einer Flüssigkeit?—Ann. Phys. **23.** [4]. 517. (1907).

Losew G. смотр. Freundlich H.

593. **Lottermoser A.** Ueber kolloidales Quecksilber.—J. prakt. Ch. [2]. **57.** 484. (1898).
594. —Ueberführung einiger Metalle in der kolloidalen Zustand und Eigenschaften derselben.—Ch. Zg. **23.** 864. (1899); Phys. Z. **1.** 148. (1899).
595. —Kolloidales Silber und Quecksilber in chemischer Beziehung.—Therap. Monatsch. **13.** 159. (1899).

596. —Zur Kenntnis kolloidaler Metalle.—J. prakt. Ch. [2]. **59**. 489. (1899).
597. —Ueber anorganische Kolloide.—Samml. chem. und chem.—techn. Vort. Band. IV. Heft 5—6. Stuttgart 1901.
598. —Ueber kolloidales Halogensilber.—J. prakt. Ch. [2]. **68**. 341. (1903).
599. —Ueber kolloidales Silber.—J. prakt. Ch. [2]. **68**. 357. (1903).
600. —Kolloidale Salze. I. Silbersalze.—J. prakt. Ch. [2]. **72**. 39. (1905).
601. —Ueber die Bildung von Hydrosolen durch Ionenreaktionen.—Ver. d. Ges. Deut. Natf. u. Aerzt. 1905. II. 87.
602. —Das Verhalten der irreversiblen Hydrosolen Elektrolyten gegenüber und damit zusammenhängende Fragen.—Z. Eleh. **12**. 624. (1906);
peφ. Z. Kolch. **1**. 11. (1907).
603. —Einige Bemerkungen über Kolloid. —J. f. Gasbeleuchtung u. Wasserversorg. **49**. № 34. (1906); Ch. Zg. **30**. 664. (1906).
604. —Ueber kolloidale Salze. II. Bildung von Hydrosolen durch Ionenreaktionen.—J. prakt. Ch. [2]. **73**. 374. (1906).
605. —Die Kolloide in Wissenschaft und Technik.—Z. angew. Ch. **19**. 369. (1906).
606. —Beiträge zur Kenntnis des Hydrosol-und Hydrogelbildungsvorganges. I.—Z. phys. Ch. **60**. 451. (1907).
607. —Mitteilungen über kolloide Salze und über den Hydrosol-und Gelbildungsvorgang bei Ionenkonzentrationen.—**79**. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt in Dresden. 1907; Z. Kolch. 2. Suplheft. I. 4. (1907).
608. —Ein Beitrag zur Darstellung von Hydro-und Organosolen der Metallsulfide.—J. prakt. Ch. [2]. **75**. 293. (1907)
609. —Ueber die Darstellung kolloidaler Elemente.—Z. angew. Ch. **21**. 632. (1908).
610. —Einige Bemerkungen über die Herstellung von Metallfäden für elektrische Glühlampen, besonders aus kolloiden Metallen.—Ch. Zg. **32**. 311. (1908).
611. **Lottermoser A. u. Meyer E. von.** Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers I u. II.—J. prakt. Ch. [2]. **56**. 241. (1897); J. prakt. Ch. [2]. **57**. 540. (1898).
612. **Lottermoser A. u. Rothe A.** Beiträge zur Kenntnis des Hydrosol-und Hydrogelbildungsvorganges.—Z. Kolch. **3**. 31. (1908).

Lucion M. cmotp. Spring.

613. **Lüdeking Ch.** Ueber das physikalische Verhalten von Lösungen der Kolloide.—Ann. Phys. [3]. **35.** 552. (1888).
- Lüdeking Ch.** смотр. **Wiedemann.**
614. **Lüttke H.** Ueber die Eigenschaften verschiedener Silbermodifikationen.—Diss. Greisswald; Ann. Phys. [3]. **50.** 678. (1893).
615. **Lumiere A. u. Seyewetz A.** Ueber die Zusammensetzung der durch Chromsalze unlöslichgemachten Gelatine und über die Theorie der Belichtung der mit Metallchromaten versetzten Gelatine.—Rev. chim. **6.** 443. (1903); Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **29.** 1077. (1903).
616. — Ueber die Zusammensetzung der mit Kaliumdichromat imprägnirten, durch Licht unlöslichgemachten Gelatine und über die Theorie dieser Unlöslichmachung.—Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **33.** 1032. (1905).
617. — Ueber die Zusammensetzung der durch Licht in Gegenwart von Chromsäure und den hauptsächlich Metalldichromaten unlöslichgemachten Gelatine.—Bull. Soc. Ch. Paris [3]. **33.** 1040. (1905).
618. — Ueber die Zusammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die Theorie dieser Gerbung.—Photogr. Korrespond. **6.** 75. 192. 239. (1906).
619. — Einfluss der Alaun und Aluminiumsalze auf die Gelatine.—Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **35.** 676. (1906).
620. — Ueber die Unlöslichmachung der Gelatine durch Formaldehyd.—Bull. Soc. Ch. Paris. [3]. **35.** 872. (1906).
621. — Ueber die Unlöslichmachung der Gelatine durch Chinon.—Bull. Soc. Ch. Paris. [4]. **1.** 428. (1907).
622. **Lüppo-Cramer.** Neue Untersuchungen zur Theorie der photographischen Vorgänge LIX. Die kolloidalen Lösungen des Silbers und seiner Halogenide und die Reifungsprozess.—Photogr. Korrespond. **6.** 487. (1906).
623. — Ueber das Verhalten von Farbstoffen gegen die Hydrosole der Silberhalogenide.—Z. Kolch. **1.** 227. (1907).
624. — Ueber Gerbung und Adsorptionverbindungen der Gelatine.—Z. Kolch. **1.** 353. (1907).
625. — Das latente photographische Bild als Kolloidverbindung.—Z. Kolch. **2.** 103. (1907).
626. — Ueber einige kolloiden Oxyden als Gerbungsmittel.—Z. Kolch. **2.** 171. (1907).
627. — Kolloidal-Chemie und Photographie.—Z. Kolch. **1.** 165. (1906); **2.** 206. (1907).

628. —Ueber das Silbergel in den photographischen Schichten. —Z. Kolch. **3**. 33, 170. (1908).
629. —Ueber das Silbergel in den photographischen Schichten. — Z. Kolch. **3**. 135. (1908).
630. —Ueber blaues Erythrosilber. —Z. Kolch. **2**. 325. (1908).
631. —Ueber die einfachste Herstellungsmethode der Carey-Lea'schen Photohaloide. —Z. Kolch. **2**. 360. (1908).
632. **Luzzatto R.** Ueber den Einfluss der Kolloide auf die Resorption der Arzneimittel. —Arch. di Fisiol. **2**. 10. (1905).

M.

633. **Mac Intosh D.** Anorganische Fermente. —J. of phys. Ch. **6**. 15. (1902).
- Mac Mullen A.** смотр. **Brown H. T.**
- Maccuchelli E.** смотр. **Paternò E.**
634. **Madsen T., Negichi H. u. Walbaum L.** Der Einfluss der Temperatur auf die Reaktionsgeschwindigkeit (Hämolyse, Agglutination, Prezipitation). — J. of exp. Med. **8**. 337. (1906).
635. **Magnier de la Soucre L.** Ueber kolloidales Eisenoxyd. —C. rend. **90**. 1352. (1880).
636. **Malcolm H. W.** Die durch elektrische Endosmose in Kolloiden erzeugte Doppelbrechung. —Philos Mag. [6]. **12**. 548. (1906).
- Malfatti H.** смотр. **Konschegg A.**
637. **Malfitano G.** Der Zustand der Kolloide. —C. rend. **139**. 920. (1904).
638. —Elektrische Leitfähigkeit von kolloidalen Lösungen. —C. rend. **139**. 1221. (1904).
639. —Kolloidales Ferriehlorid. —C. rend. **140**. 1245. (1905).
640. —Ueber physikalische Eigenschaften des albuminoiden Stoffs und über die Wirkung des Kalks bei seiner Koagulation. — C. rend. **141**. 503. (1905).
641. —Ueber die Zusammensetzung des kolloidalen Ferrihydrochlorids als Funktion des Chlorwassestoffgehalts der Lösung. —C. rend. **141**. 660. (1905).
642. —Ueber die Veränderungen den Flockengrösse im kolloidalen Ferrihydrochlorid. —C. rend **142**. 1277. (1906).

643. — Ueber den osmotischen Druck im kolloidalen Ferrichlorid.— C. rend. **142.** 1418. (1906).
644. — Ueber das elektrische Leitvermöge von kolloidalem Ferrichlorid.—C. rend. **143.** 172. (1906).
645. — Die Stärkesubstanzen, studirt mit Hilfe unserer Kenntnise über den kolloidalen Zustand.—C. rend **143.** 400. (1906)
646. **Malfitano G. u. Michel L.** Ueber die Krioscopie von kolloidalen Lösungen des Ferrihydrochlorids.— C. rend. **143.** 1141. (1906).
647. — Ueber die Hydrolyse des Ferrichlorids.—C. rend. **145.** 185. (1907).
648. — Ueber die Hydrolyse des Ferrichlorids. II. Rolle des Chlorwasserstoffs.— C. rend. **145.** 1275. (1907).
649. — Ueber die Hydrolyse des Ferrichlorids. Wirkung der Valenz negativer Ionen.—C. rend. **146.** 338. (1908).
650. **Maltezos C.** Ueber die Brownsche Bewegung.—C. rend. **121.** 303. (1895).
651. **Mandelstam L.** Ueber optisch homogene und trübe Medien.—Ann. Phys [4]. **23.** 9. (1907).
652. **Maquenne L.** Ueber die Eigenschaften der reinen Stärke.— C. rend. **146.** 317. (1908).
653. — Bemerkungen über die Notiz von Frau Gatin-Grużewska.—C. rend. **146.** 542. (1908).
654. **Mathews A. P.** Das Wesen der chemischen und elektrischen Reizung II. Der Tensionkoefficient von Salzen und die Fällung von Kolloiden durch Elektrolyte.—Am. J. of. Physiol. **14.** 203. (1905).
655. **Martin C. J.** Eine schnelle Methode zur Trennung der Kolloide und Kristalloide aus Lösungen die beide enthalten.—J. of. Physiol. **20.** 364.
656. **Mayer Ad.** Über die Einwirkung von Salzlösungen auf die Absetzungsverhältnisse toniger Erden.—Forsch. auf d. Gebiet d. Agrikulturphysik. 1879. Heft. 2. Beibl. 3. 468; peß. CB. 1879. 552.
657. **Mayer An.** Wirkung des künstlichen Magensaftes auf das Ovalbumin. Fällung. Wiederauflösung in Gegenwart von Elektrolyten.—Soc. biol. **60.** 542. (1906).
658. — Untersuchungen über die kolloiden Komplexe von Albuminoiden. I. Die Komplexe Mucin-Albumin und Mucin-Pepsin-Albumin.—Soc. biol. **61.** 353. (1906); peß. Bioch. CB. **5.** 876. (1906).
659. — II. Die Komplexe Kasein—Albumin mit Albumin und Alkalialbumin-Albumin.—Soc. biol. **61.** 397. (1906); peß. Bioch. CB. **5.** 875. (1906).

660. —III. Die Komplexe des Acidalbumins mit dem Albumin und Nucleoproteiden. Anwendung der Zeichenregel auf die durch Dialyse fällbaren kolloiden Lösungen.—Soc. biol. **61**. 432. (1906); peř. Bioch. CB. **6**. 10. (1907).
661. — IV. Die Komplexe Nuklein-Albumin und Nukleinsäure-Albumin. Die Nucleoproteide und die Nukleine sind kolloidale Komplexe.— Soc. biol. **61**. 536. (1906); peř. Bioch. CB. **6**. 43. (1907).
662. — V. Einfluss der Elektrolyte auf die Fällbarkeit und Löslichkeit der Adsorptionsverbindungen und der kolloiden Komplexe der Albuminoide.— Soc. biol. **62**. 46. (1907); peř. Bioch. CB. **6**. 134. (1907).
663. —VI. Wirkung der Säuren und Alkalien auf das Albumin.—Soc. biol. **62**. 521. (1907); peř. Bioch. CB. **6**. 209. (1907).
664. —Ultramikroskopische Studien über einige organische Kolloide. Zwei optische Zustände der organischen Kolloide.— Soc. biol. **63**. 42. (1907); peř. Bioch. CB. **6**. 505. (1907).
665. —Ultramikroskopische Studien über die Kolloide. II. Fällung durch Elektrolyte. Gerinnung durch die Wärme.—Soc. biol. **63**. 184. (1907); peř. Bioch. CB. **6**. 557. (1907).
666. —Ueber den Begriff des «Globulins» und die Klasseneinteilung der Albuminoide nach ihrem kolloiden Zustand.— Soc. biol. **63**. 621. (1907); peř. Bioch. CB. **7**. 119. (1908).
967. —Ultramikroskopische Studien über das Blutplasma.—Soc. biol. **63**. 553. (1907); peř. Bioch. CB. **7**. 76. (1908).
668. —Die Gerinnung des Blutplasmas. Ultramikroskopische Studie.—Soc. biol. **63**. 658. (1907); peř. Bioch. CB. **7**. 127. (1908).
669. **Mayer A., Gatin-Grużewska Z. u. Schaeffer G.** Ueber die ultramikroskopische Struktur der Stärkekleister und ihrer Grundbestandteile.—Soc. biol. **64**. 599. (1908).
670. **Mayer A. u. Salles E.** Ueber den elektrischen Transport der anorganischen Kolloiden.— C. rend. **146**. 826. (1908).
671. **Mayer A. u. Schaeffer G.** Ueber die Struktur der Gele. Anwendung auf das Studium der Beschaffenheit des tierischen Protoplasmas und der Körperflüssigkeiten.—Soc. biol. **64**. 681. (1908).
672. **Mayer A, Schaeffer G. u. Terroine E.** Einfluss der Reaktion der Umgebung auf die Grösse der kolloiden Teilchen.—C. rend. **145**. 918. (1907).
673. —Anordnung zur Filtration durch Membranen.—C. rend **146**. 318. (1908).
674. —Physikalische-chemische Untersuchungen über die Seifen als Kolloide.— C. rend. **146**. 484. (1908); Soc. biol. **64**. № 8. (1908).

675. — Einfluss der Reaktion des Mediums auf die Gösse kolloidaler Teilchen.—
C. rend. **145**. 918. (1907).
676. **Mayer A. u. Terroine E. F.** Ueber die Eigenschaften der Albuminsnieder-
schläge durch Alkohol. Wiederauflösung im Alkohol in Gegenwart von
Elektrolyten.—Soc. biol. **62**. 317. (1907); peф. Bioch. **6**. 211. (1907).
677. — Untersuchungen über die kolloiden Komplexe der Albuminoide und
Lipoide I. Die Lecithalbumine sind kolloide Komplexe.—Soc. biol. **62**.
398. (1907); peф. Bioch. **6**. 209. (1907).
678. — II. Ueber die natürlichen und künstlichen Jecorine.—Soc. biol. **62**.
773. (1907).
579. **Mayr E.** Ueber den Einfluss von Neutralsalzen auf Färbbarkeit und
Fixirung des nervösen Gewebes. (Ein Beitrag zur Kenntniss der Kol-
loide).—Hofmeister Beitr. **7**. 548. (1906).
680. **Medan H. G.** Die kolloidale Form des Piperins mit besonderer Rücksicht
auf dessen Refraktion und Dispersion.—J. Ch. Soc. **23**. 922. (1901).
681. **Meerbung P. A.** Das Hydrogel von $\text{Cr}_2\text{O}_3, \text{CrO}_3$.—Z. anorg. Ch. **54**.
31. (1907).
682. **Meldola R.** «Allotropisches» Silber.—Ch. N. **64**. 283. (1891).
683. **Melükow P.** (Мелюковъ П.). Ueber die Endstehungsursachen der natürli-
chen Soda.—Ж. **28**. I. 307. (1896).
684. **Messner J.** Ueber kristallisirte Kupferrocyanide.—Z. anorg. Ch. **8**. 96.
(1895).
685. **Metz G. de.** Zufällige Doppelbrechung in Flüssigkeiten (Ueber die Struk-
tur der Kolloide und Oele).—Ж. **34**. II. 505. (1902).
686. — Ueber die Verdichtungsfähigkeit der Oele und Kolloide.—Записк.
Мат. Отд. Новорос. Общ. Ест. **9**. (1889); VIII. Създ. рус. Ест. и
Врачей. II. 40. (1890).
687. **Meyer F.** Wirkung des Natriumsuperoxyds und Bariumsuperoxyds auf
Gold. Aurate.—C. rend. **145**. 805. (1907).
- Meyer E.** смотр. Lottermoser A.
688. **Meyer K.** Ueber die Diffusion in Gallerten.—Hofmeister. Beitr. **7**. 393.
(1905).
699. **Michaelis L.** Ultramikroskopische Untersuchungen.—Deutsch. med. Woch.
1903. 1535.
690. — Die Eiweissprecipitine.—Bioch. CB. **3**. 691. (1904).

691. —Ultramikroskopische Untersuchungen. — Virchow. Arch. **179**. 195. (1905).
692. —Ueber das Ultramikroskop und seine Anwendung in der Chemie. — Z. angew. Ch. **19**. 948. (1906).
693. —Ueber einige Eigenschaften der freien Farbbasen und Farbsäuren. — Hofmeister. Beitrag. **8**. 38. (1906).
694. —Die Adsorptionsaffinitäten des Hefeinvertins. — Bioch. Z. **8**. 488. (1908).
695. **Michaelis L. u. de Heen P.** Reizwirkung, die durch Mischungen kolloidaler Lösungen auf die Keimung ausgeübt wird. — Bull. Acad. r. Belg. 1907. 119.
696. —Ueber die Reizwirkung, die durch Mischungen kolloidaler Lösungen auf die Keimung ausgeübt wird. — Bull. Acad. r. Belg. 1907. 1027.
697. **Michaelis L. u. Pincussohn L.** Zur Theorie der Kollodiumhüllung Ultramikroskopische Beobachtungen. — Bioch. Z. **2**. 251. (1906); CB. 1907. 320.
698. **Michaelis L. u. Rona P.** Eine Methode zur Entfernung von Kolloiden aus ihre Lösungen, insbesondere zur Enteiweissung von Blutserum. — Bioch. Z. **2**. 219. (1906).
699. —Beitrag zur Frage der kolloiden Natur von Albuminosenlösungen. — Bioch. Z. **3**. 109. (1907).
700. —Ueber die Löslichkeitverhältnisse von Albumosen und Fermenten mit Hinblick auf ihre Beziehungen zu Lecithin und Mastix. — Bioch. Z. **4**. 11. (1907).
701. —Weitere Beiträge zur Methodik der Enteiweissung. — Bioch. Z. **5**. 365. (1907)
702. **Michaelis L., Pincussohn L. u. Rona P.** Das Verhalten der Elektrolyten bei der Mastixfällung. — Bioch. Z. **6**. 1. (1907).
703. **Michail w W. (Михайловъ В.)** Ueber gallertartige Zustände der Eiweissstoffe. — Ж. **19**. 666. (1887).
704. **Michailow W. u. Chlopın G. (Михайловъ и Хлопинъ Г.)** Ueber gallertartige Zustände der Eiweissstoffe. — Ж. **18**. 303. (1886).
705. **Mie G.** Die optischen Eigenschaften kolloidaler Goldlösungen. — Z. Kolch **2**. 129. (1907); Phys. Z. **8**. 769.
Michel L. смотр. Malfitano G.
706. **Mitour.** Bemerkung über die therapeutischen Untersuchungen des Collargols. — Bull. génér. therap. **154**. 54.

707. **Möhlau R. u. Zimmermann M. R.** Ueber kolloidalen Indigo.—Z. Farben—
und Tekstilch. **2.** 25. (1903).
708. **Molisch H.** Ueber Brown'sche Molekularbewegung.—79. Vers. Deut. Natf.
u. Aerzt. in Dresden 1907; Ber. Deutsch. Physik. Ges. **5.** 582. (1907);
peф. Z. Kolch. **2.** Supl. I. **9.** (1907).
709. **Moltessier J.** Ueber die Natur des albuminoiden Stoffs von Bence-Jones.—
Soc. biol. **57.** 498.
710. **Möllhausen G.** Ueber das Eindringen von Albumin in Gelatinegalerten.—
Z. Kolch. **2.** 325. (1908).
- Monierd-Vinard.** смотр. Charrin.
711. **Moore B. E.** Eine spektrophotometrische Untersuchung der Hydrolyse
verdünnter Eisenchloridlösungen.—Phys. Rew. **12.** 151. (1907); Z. phys.
Ch. **40.** 111. (1902).
712. **Moore B. u. Roaf H. E.** Unmittelbare Messung des osmotischen Druckes
der verschiedenen Kollode.—Bioch. J. **2.** 34. (1907).
- Moore** смотр. **Fischer M. H.**
- Morawski Th.** смотр. Stingl.
- Morris G. H.** смотр. **Brown H. T.**
713. **Morse H. W. u. Pierce G. W.** Diffusion und Uebersättigung in Gelatine.—
Z. phys. Ch. **45.** 589. (1903).
714. **Mostinski B.** Quantitative Untersuchungen über den Kali-Demarkratisa-
tion und dessen Beinflussung durch Kolloide.—Pflüger. Archv. **104.**
320. (1904).
- Mouton H.** смотр. **Cotton A.**
715. **Much, Römer u. Siebert.** Ultramikroskopische Untersuchungen.—Z. phys.
diätetet. Ther. 1904. **19.** 94.
- Much, H.** смотр. **Blitz W.**
716. **Müller A.** Die Theorie der Kolloide. Uebersicht über die Forschungen,
betreffend die Natur des Kolloidaltzustandes.—Leipzig-Wien 1903. отд.
издание.
717. —Ueber die Klassifikation der Kolloide.—Z. anorg. Ch. **36.** 340. (1903).
718. —Ueber Suspensionen in Medien von hoher innerer Reibung.—Ber. **37.**
11. (1904).
719. —Bibliographie der Kolloide.—Z. anorg. Ch. **39.** 121. (1904); Leipzig.
1904. Отд издание.
720. —Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glycerin.—Z. anorg. Ch. **43.** 320.
(1905).

721. —Einiges über die Leistungen der Kolloid-chemie.—Z. Kolch. 1. 38. (1906).
722. —Sind Nitrocellulosen Adsorptionverbindungen.—Z. Kolch. 2. 173. (1907).
723. —Ueber die Herstellung kolloidaler Lösungen durch Anätzung von Hydrogelen.—79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt in Dresden. 1907; peφ. Z. Kolch. 2. Suplheft. I. 6. (1907); Z. anorg. Ch. 57. 310. (1908).
724. —Ueber Zirkoniumsalze und kolloidales Zirkoniumoxydhydrat.—Z. anorg. Ch. 52. 316. (1907).
725. —Allgemeine Chemie der Kolloide.—VIII Band. Handbuch der angew. und phys. Ch. Herausg. von Prof. Dr. G. Bredig. Leipzig. 1907.
726. —Ueber die Herstellung von Metalloxydhydrosolen durch Anätzung (Peptisation) der Gele.—Z. anorg. Ch. 57. 311. (1908).
727. Müller A. u. Artmann P. Ueber Fällungsversuche mit kolloidalen Metallsulfidlösungen.—Oesterr. Ch. Zg. 7. 149. (1906).
728. Müller E. Das optische Verhalten der kolloidalen Metalle.—Ann. Phys [4]. 24. 1. (1907).
729. Müller E. u. Bahntje P. Ueber die Wirkung organischer Kolloide auf die elektrische Kupferabseidung (Glanzgalvanisation).—Z. Eleh. 12. 317. (1906).
730. Müller E. u. Nowakowski R. Herstellung kolloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung.—Ber. 38. 3779. (1905).
731. Müller E. u. Spitzer F. Ueber die Entwässerung von kolloidalem Kupferhydroxyd durch Elektroosmose.—Z. Kolch. 1. 44. (1906).
732. Müller Ed. Justin. Ueber Natur der Textilfaser.—Bull. Soc. ind. de Ronen. Fevrier. 1904; peφ. Z. Kolch. 1. 343. (1907).
733. —Das Entwickeln und Fixirung durch feuchtes Dämpfen der auf Baumwollstoff gedruckten Diaminfarben.—Bull. Soc. ind. de Ronen 1904; peφ. Z. Kolch. 1. 345. (1907).
734. —Ueber die Einwirkung konzentrierter Salpetersäure und Schwefelsäure (Nitriensäure) auf Cellulose und über die Benennung der entstehenden Produkten.—Z. Kolch. 2. 49. (1907).
735. Müller Max. Ueber den Goldpurpur.—J. prakt. Ch. [2]. 30. 252. (1884).
Müller von Berneck R. смотр. Bredig.
736. Muthmann W. Zur Frage der Silberoxydulverbindungen.—Ber. 20. 983. (1887).

N.

737. **Namias S.** Wirkung von Chromaten und Bichromaten auf Kolloide. — *Photography*. **13**. 793. (1901).
- Nasini R.** смотр. **Paternó**.
738. **Nasse O.** Ueber das Aussalzen der Eiweisskörper und anderer kolloidaler Substanzen. — *Pflüger. Arch.* **41**. 504. (1888).
739. **Neilson C.** Inversion von Stärke durch Platinschwarz. — *Am. J. of. Physiol.* **15**. 412. (1906).
740. **Neisser M. u. Friedemann U.** Studien über Ausflockungserscheinungen I. — *Münch. Med. Woch.* **51**. 465. (1904).
741. — Studien über Ausflockungserscheinungen II. Beziehung zur Bakterienagglutination. — *Münch. Med. Woch.* **51**. № 19. (1904).
742. **Nell P.** Studien über Diffusionsvorgänge wässriger Lösungen in Gelatine. — *Ann. Phys.* [4]. **18**. 323. (1905).
743. **Nernst W.** Demonstration einiger kapillarelektrischer Erscheinungen. — *Z. Elch.* **4**. 29. (1897).
- Neubauer E.** смотр. **Porges O.**
744. **Neuberg C.** Ueber kolloidale und gelatinöse Calcium- und Magnesiumverbindungen. — *Sitz. K. Pr. Akad. Wiss. Berlin*. 1907. 820.
745. **Neuberg C. u. Neimann E.** Ueber gelatinöse anorganische Erdalkalisalze. — *Bioch. Z.* **1**. 166. (1906).
746. **Neuberg C. u. Rewald B.** Ueber kolloidale und gelatinöse Erdalkalisalze. II. Verbindungen des Calciums, Magnesiums und Strontiums. — *Bioch. Z.* **9**. 537. (1908).
747. — Ueber kolloide und gelatinöse Verbindungen der Erdalkalien. — *Z. Kolch.* **2**. 321. 354. (1908).
- Neumann W.** смотр. **Freundlich H.**
748. **Nicolardot P.** Kolloidales Eisensesquioxid, braune Modifikation. — *Bull. Soc. ch. Paris*. **33**. 186. (1905); *C. rend.* **140**. 310. (1905).
749. — Untersuchungen ueber das Eisensesquioxid. — *Ann. chim. phys.* [8]. **6**. 334. (1905).
- Nagichi H.** смотр. **Madsen T.**
750. **Noyes A. A.** Die Darstellung und Eigenschaften kolloidaler Gemische. — *J. Am. Ch. Soc.* **27**. 85. (1905).

0.

Ober J. E. *смотр.* **Whitney.**

751. **Oberbeck A.** Ueber das Verhalten des allotropen Silbers gegen den elektrischen Strom. I.—Ann. Phys. [3]. **46.** 265. (1892).

752. — Ueber das Verhalten des allotropen Silbers gegen den elektrischen Strom. II.—Ann. Phys. [3]. **47.** 353. (1892).

Oddie A. C. *смотр.* **Fowler G. J.**

Oechsner de Coninck W. *смотр.* **Coninck W. Oechsner de.**

753. **Oker-Blom M.** Tierische Säfte und Gewebe in phisikalisch-chemischer Beziehung.—Skand. Arch. **15.** 114.

754. **Ord W. M.** Der Einfluss von Kolloiden auf die Kristallform und Kohäsion.—London. 1879; *реф.* Z. Kryst. **4.** 619. (1880); J. B. 1880. 1.

755. **Orlow N. A.** Ueber eine Adsorptionverbindung von basischem Praseodymacetat mit Iod.—Ch. Zg. **31.** 45. (1907).

756. **Osborn W. A.** Kaseinogen und seine Salze.—J. of. Physiol. **25.** 398. (1902).

757. — Intrazelluläre kolloide Salze.—J. of. Physiol. **34.** 84. (1906).

758. **Osborn. T. B. u. Harris I. F.** Die Fällungsgränzen einiger pflanzlichen Proteine mit Ammoniumsulfat.—J. Am. Ch. Soc. **25.** 837. (1903); Z. anal. Ch. **43.** 378. (1900).

759. — Die Fällungsgränzen einiger vegetabilischen Proteine mit Ammoniumsulfat. II.—Am. J. of. Physiol. **13.** 436. (1905); Z. anal. Ch. **45.** 693. (1906).

760. **O'schaughnessy u. Kinnorsly H. W.** Das Verhalten von Kolloiden in Abwässern.—J. Soc. Ch. Ind. **25.** 719. (1906); *реф.* Z. Kolch. **2.** 380. (1908).

761. **Ostwald Wg.** Ueber den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von Gelatine.—Pflüger. Arch. **108.** 563. (1905).

762. — Ueber die Quellung von β -Gelatine.—Pflüger. Arch. **109.** 277. (1905).

763. — Ueber feinere Quellungserscheinungen von Gelatine in Salzlösungen nebst allgemeinen Bemerkungen zur physikalisch-chemischen Analyse der Quellungskurven in Elektrolyten.—Pflüger Arch. **111.** 581. (1906).

764. — Zur Systematik der Kolloide.—Z. Kolch. **1.** 291. 331. (1907).

765. — Ueber den Einfluss von Elektrolyten auf die Temperaturkoagulation von Eiweisslösung.—Z. Kolch. **2.** 108. 138. (1907).

766. —Einige Bemerkungen zur Systematik der Kolloide.—Z. Kolch. **3**. 28. (1908).
767. —Ueber das Zeitgesetz des kapillaren Aufstiegs von Flüssigkeiten und über die Beziehungen desselben zur chemischen Konstitution der letzteren.—Z. Kolch. 2. Suppleht. II. 20. (1908).
- Ostwald Wg. cmotp. Fischer H.**

P.

768. **Paal C.** Ueber kolloidales Silberoxyd.—Ber. **35**. 2206. (1902).
769. —Ueber kolloidales Quecksilberoxyd.—Ber. **35**. 2219. (1902).
770. —Ueber kolloidales Silber.—Ber. **35**. 2224. (1902).
771. —Ueber kolloidales Natriumchlorid.—Ber. **39**. 1436. (1906).
772. **Paal C. u. Amberger C.** Ueber kolloidale Metalle der Platingruppe I.—Ber. **37**. 124. (1904).
773. —Ueber kolloidale Metalle der Platingruppe II.—Ber. **38**. 1398. (1905).
774. —Ueber die Aktivirung des Wasserstoffs durch kolloidales Palladium.—Ber. **38**. 1406. (1905).
775. —Ueber kolloidale Metalle der Platingruppe III.—Ber. **40**. 1392. (1907).
776. —Ueber katalytische Wirkungen kolloidaler Metalle der Platingruppe I.—Ber. **40**. 2201. (1907).
777. **Paal C. u. Gerum J.** Ueber katalytische Wirkungen kolloidaler Metalle der Platingruppe II.—Ber. **40**. 2209. (1907).
778. —Ueber das flussige Hydrosol des Palladiumwasserstoffs.—Ber. **41**. 805. (1908).
779. —Ueber Palladiumwasserstoff.—Ber. **41**. 818. (1908).
780. —Ueber katalytische Wirkungen kolloidaler Metalle der Platingruppe III. Reduktionskatalysen mit kolloidalem Palladium und Platin.—Ber. **41**. 2273. (1908).
781. **Paal C. u. Koch C.** Ueber kolloidales Selen.—Ber. **38**. 526. (1905).
782. —Ueber die braune und blaue Modifikation des kolloiden Tellurs.—Ber. **38**. 534. (1905).
783. **Paal C. u. Kühn G.** Ueber Organosol und Gele des Chlornatriums.—Ber. **39**. 2859. (1906).
784. —Ueber Organosol und Gele des Bromnatriums.—Ber. **39**. 2863. (1906).

785. —Ueber kolloidales Chlornatrium.—Ber. 41. 51. (1908).
786. —Ueber kolloidales Brom und Jodnatrium.—Ber. 41. 58. (1908).
787. **Paal C. u. Lenze W.** Ueber kolloidales Kupferoxyd.—Ber. 39. 1545 (1906).
788. —Ueber die rote und blaue Modifikationen des kolloidalen Kupfers.—Ber. 39. 1550. (1906).
789. **Paal C. u. Roth K.** Ueber katalytische Wirkungen kolloidaler Metalel der Platingruppe IV. Reduktionskatalysen mit kolloidalem Palladium.—Ber. 41. 2282. (1908).
790. **Paal C. u. Voss F.** Ueber kolloidale Silbersalze.—Ber 37. 3862. (1904).
Padoa M. смотр. **Bruni G.**
791. **Paltauf R.** Ueber Agglutination und Präzipitation.—Dtsch. Med. Woch. № 50 1903.
792. **Pantaneli E.** Einfluss der Kolloide auf die Sekretion und die Tätigkeit der Invertasen.—Ati. R. Acad. dei Lincei Roma [5]. 15. I. 377. (1906).
793. **Pappadà N.** Ueber die Existenz der kolloidalen Wolframsäure. Reaktion zwischen der Salzsäure und dem Natriumwolframat.—Gaz. ch. ital 32. II. 22. (1902); peф. CB. 1902. II. 927.
794. —Ueber die Koagulation der kolloidalen Kieselsäure.—Gaz. ch. ital. 33 II. 272. (1903); peф. CB. 1904. I. 11.
795. —Ueber die Koagulation der kolloidalen Kieselsäure.—Gaz. ch. ital. 35 I. 78. (1905); peф. CB. 1905. I. 1209.
796. —Untersuchungen über den Einfluss des Kations bei der Koagulation der Kieselsäure.—Gaz. ch. ital. 35. 259. (1905).
797. —Ueber die Natur der Koagulation.—Gaz. ch. ital. 36. II. 259. (1906).
798. —Die Natur der kolloidalen Lösungen mit Bezug auf die Eigenschaften der Lösungen der Metalle.—Gaz. ch. ital. 37. II. 167. (1907).
Pappadà N. смотр. **Bruni G.**
Paravano N. смотр. **Bellucci I.**
799. **Pascal P.** Ueber einige komplexe Eisensalze, in denen das Eisen maskiert ist.—C. rend. 146. 231. (1908).
800. —Ueber das Reduktionsvermögen der Ferropyrrophosphate.—C. rend. 146. 862. (1908).
801. **Pascheles W.** Untersuchung über Quellungsvorgang I.—Pflüger. Arch. 67. 219. (1897).
802. —Versuche über Quellung II.—Pflüger. Archv. 67. 333. (1898).

803. —Versuche über Quellung.—Pflüger. Arch. **71**. 333. (1898).
804. **Paternò E.** Ueber das Verhalten der Kolloidsubstanzen gegen das Ra-
ultsche Gesetz.—Gaz. ch. ital. **19**. 684. (1889); Z. phys. Ch. **4**. 457.
(1889).
805. **Paternò E. u. Maccuchelli E.** Die kolloidale Eigenschaften des Calciumflu-
orids.—Atti R. Accad dei Lincei Roma [5]. **12**. II. 240. (1903).
806. —Kolloidale Eigenschaften des Fluorecalcium II.—Atti. R. Acad. dei
Lincei Roma [5]. **12**. II. 520. (1904); Gaz. ch. ital. **34**. I. 389.
(1904); peß. CB. **75**. I. 496. (1904).
807. **Paternò E. u. Nasini C.** Ueber die Bestimmung des Molekulargewichtes
organischer Substanzen mit Hilfe ihrer Lösungen.—Atti. R. Acad. dei
Lincei Roma. [4]. **5**. I. 476. (1889); Gaz. ch. ital. **19**. 195. (1889);
peß. J. B. 1889. 132.
808. **Pauli Wg.** Die physikalische Zustandsänderung der Eiweisskörper.—
Pflüger. Arch. **78**. 315. (1899).
809. —Untersuchungen über physikalische Zustandsänderungen der Kolloide.
II. Verhalten der Eiweisskörper gegen Elektrolyte.—Hofmeist. Beitr. **3**. 225. (1902).
810. —Der kolloidale Zustand und die Vorgänge in der lebendigen Substanz.—
Braunschweig 1902.
811. —Untersuchungen über physikalische Zustandsänderung der Kolloide. III.
Irreversible Eiweissfällungen durch Elektrolyte.—Hofmeist. Beitr. **5**.
27. (1904).
812. —Physikalische Zustandsänderungen der Kolloide. IV. Eiweissfällung durch
Schwermetalle.—Hofmeist. Beitr. **6**. 233. (1905).
813. —Ueber die elektrische Ladung von Eiweiss und ihre Bedeutung.—Natur-
wiss. Rund. **21**. 3. 17. (1905).
814. —Ueber den Anteil der Kolloidchemie an der Immunitätsforschung.—
Wien. klin. Woch. 782. 1905.
815. —Beziehung der Kolloidchemie zur Physiologie.—78. Vers. Deut. Natf.
u. Aerzt. in. Stuttgart. 1906; abro-peß. Z. Kolch. **1**. 101. (1906).
816. —Untersuchungen über physikalische Zustandsänderungen der Kolloide.
V. Die elektrische Ladung von Eiweiss.—Hofmeist. Beitr. **7**. 531.
(1906).
817. —Untersuchungen über physikalische Zustandsänderungen der Kolloide.
IV. Die Hitzenkoagulation von Säureeiweiss.—Hofmeist. Beitr. **10**.
53. (1907).
818. —Kolloidchemische Studien am Eiweiss.—Z. Kolch. **3**. 2. (1908).

819. **Pauli Wg. u. Rona P.** Untersuchungen über die physikalischen Zustandsänderungen der Kolloide.—Wien. Ber. **26.** 283. (1900); Pflüger. Arch. **78.** 314. (1902); Hofmeist. Beitr. **2.** 1. (1902).
820. **Pauli W. u. Handowsky H.** Untersuchungen über die physikalischen Zustandsänderungen der Kolloiden. VII. Salzionenverbindungen mit amphoterem Eiweiss.—Hofmeist. Beitr **11.** 415. (1908).
821. **Péan de Saint-Gilles L.** Verhalten des essigsauren Eisenoxyds bei höherer Temperatur.—J. prakt. Ch. [1]. **66.** 137. (1855); C. rend. **40.** 568. (1855).
822. **Pelet L.** Ueber Verbindungen von Farbsäuren mit Farbbasen und über die Dissociation dieser Verbindungen durch adsorbirende Substanzen, sowie Giemsas-Blau.—Z. Kolch. **2.** 216. (1908).
823. **Pelet L. u. Andersen N.** Ueber den Einfluss von Säuren und Basen auf den Färbungsvorgang.—Z. Kolch. **2.** 225. (1908).
824. **Pelet L. u. Garuti.** Volumetrische Gehaltsbestimmung von basischen Farbstoffen mittels saurer Farbstoffe.—Bull. soc. Vandoise d. Scienc. nat. **1907.** 1.
825. **Pelet L. u. Grand L.** Ueber die Precipitation der Kolloide, die Adsorption und die Färbung.—Arch. de sc. phys. et nat. **1907.** 286. 394.
826. —Ueber die Fixirung einiger Farbstoffe durch mineralische Substanzen.—Z. Kolch. **2.** 41. (1907).
827. —Ueber den Einfluss von Salzen auf den Färbungsvorgang.—Z. Kolch. **2.** 83. (1907).
828. —**Pelet L. u. H.** Kolloidwasser in Rübe. Unbeeinflussbarkeit der Analyse der Rübe durch die Zellsubstanz bei der Digestion mit kaltem oder warmem Wasser.—Bull. As. chim. Suer. et. Dist. **24.** 615. (1906).
829. —Das unwesentliche Einfluss des Kolloidwassers der Zuckerbestimmung in Rüben.—Bull. As. chim Suer. et Dist. **24.** 753. (1906).
830. **Pelet-Jolivet L. u. Wild A.** Untersuchungen über die Farbstoffe in Lösung.—Z. Kolch. **3.** 174. (1908).
831. **Perrin J.** Untersuchung der Bedingungen, welche das Vorzeichen und die Grösse der elektrischen Osmose und der Elektrisirung durch Kontakt bestimmen I—III.—C. rend. **136.** 1388. (1903); C. rend. **137.** 513. (1903).
832. —Kontaktelektrisirung und Theorie kolloidaler Lösungen. IV.—C. rend. **137.** 564. (1903).
833. —Mechanismus der Berührungselektrizität und kolloidale Lösungen.—J. ch. phys. **2.** 601. (1904).

834. —Berührungselektrizität und kolloidale Lösungen.—J. ch. phys. 3. 50. (1905).
835. —Die Molekularbewegung und die Brownsche Bewegung.—C. rend. 146. 967. (1908).
836. —Das Gesetz von Stokes und Brownsche Bewegung.—C. rend. 147. 475. (1908).
837. **Persi E.** Beiträge zum Studium der Heilwirkung von Kolloid-Metallen.—Giornal. d. Ac. di med. Torino 1907; peφ. Z. Kolch. 2. 316. (1908).
838. **Pfeffer W.** Osmotische Untersuchungen.—Leipzig. 1877.
839. **Pfordten O. von der**—. Die niedrigste Verbindungsstufe des Silbers.—Ber. 20. 1458. (1887).
840. —Bildung roter Silberlösungen durch Reduction.—Ber. 18. 1407. (1885).
Philipps P. cmotp. **Burton E. F.**
841. **Pickering J. W.** Syntetische Kolloide und Koagulation.—C. rend. 120. 1348. (1895); Centrbl. f. Physiol. 9. 599. (1895).
Pickering cmotp. **Halliberton.**
842. **Picton H.** Die physikalische Konstitution einiger Sulfidlösungen.—Ch. N. 65. 46. (1892); J. Ch. Soc. 61. 137. (1892).
Picton H. cmotp. **Linder S. E.**
843. **Picton H. u. Linder S. E.** Lösung und Pseudolösung I.—Ch. N. 65. 47. (1892); J. Ch. Soc. 61. 148. (1892).
844. —Lösung und Pseudolösung. III.—Ch. N. 70. 59. (1894); J. Ch. Soc. 71. 568. (1897).
Pierce G. W. cmotp. **Morse H. W.**
Pincussohn L. cmotp. **Michaelis L.**
845. **Pincussohn L.** Beeinflussung von Fermenten durch Kolloide. I. Wirkung von anorganischen Kolloiden auf Pepsin.—Bioch. Z. 8. 387. (1908).
846. **Pochl Al.** Die innerorganische Oxydation und die elektrische Ladung der Leucoeyten als wichtige Agenten der Immunisirung.—C. rend. 145. 487. (1907).
847. **Pohl.** Ueber die Fällbarkeit kolloidaler Kohlenhydrate durch Salze.—Z. physiol. Ch. 14. 151.
848. **Pohl I.** Ueber Organeiw. I.—Hofmeist. Beitr. 7. 381. (1905).
849. **Porges O. u. Neubauer E.** Ueber die Kolloidreaktionen wässeriger Lecithin—und Cholesterolinsuspensionen. — Wien. klin. Woch. 20. 1285. (1907).

850. —Physikalisch-chemische Untersuchungen über das Lecithin und Cholesterolin.—Bioch. Z. **7**. 152. (1907).
851. **Posternak S.** Koagulation kolloidaler Albuminoide.—Ann. Inst. Pasteur. **15**. (1901).
- Posternak S.** смотр. **Chassevant A.**
852. **Prange A. I. A.** Ueber einen allotropischen Zustand des Silbers.—Rec. Trav. Pays.—Bas. **9**. 121. (1890).
853. **Price T. S.** Notiz über die Wirkung von kolloidalem Platin auf Peroxydschwefelsäure und ihre Salze.—Ber. **35**. 291. (1902).
854. **Price T. S. u. Frid J. A. N.** Einfluss des kolloidalen Platins auf Gemische von Caroscher Perschwefelsäure und Hydroperoxyd.—J. Ch. Soc. **85**. 1526. (1904); Z. phys. Ch. **52**. 748. (1905); Proc. Ch. Soc. **20**. 187. (1904).
855. **Prister.** Koagulation von Schleim.—J. Ch. Metall. Soc. **82**. 130. (1898).
856. **Prost Eg.** Ueber kolloidales Schwefelkadmium.—Bull. Acad. d. sc. Bruxelles [3]. **14**. 312. (1887).
857. **Puccioni L. u. Vigezzi E.** Untersuchung über die ultramikroskopischen Partikeln.—Arc. di fisiol. **2**. 307. (1905).

Q.

858. **Quincke G.** Ueber die Fortführung materieller Theilchen durch strömende Elektrizität.—Ann. Phys. [2]. **113**. 513. (1861).
859. —Ueber Emulsionsbildung und den Einfluss der Galle bei der Verdauung.—Pflüger. Arch. **19**. 129. (1879); Philos. Mag. [5]. **7**. 301. (1879).
860. —Ueber die physikalischen Eigenschaften dünner fester Lamellen.—Ann. Phys. [3]. **35**. 561. (1888).
861. —Ueber periodische Ausbreitung an Flüssigkeitsoberflächen und dadurch hervorgerufene Bewegungserscheinungen.—Ann. Phys. [3]. **35**. 580. (1888).
862. —Ueber freiwillige Bildung von hohlen Blasen, Schaum und Myelinformen durch ölsaure Alkalien und verwandte Erscheinungen, besonders des Protoplasmas.—Ann. Phys. [3]. **53**. 593. (1894).
863. —Ueber die Bewegung und Anordnung kleiner Theilchen, welche in Flüssigkeit schweben.—Verh. Ges. Deut. Natf. und Aerzt. 1898. 26.

864. Die Klärung getrübler Lösungen und die Bewegung kleiner Teilchen unter dem Einfluss des Lichtes.—Report of the meeting of the Brit. Assoc. for the advancement of sc. Glasgow 1901. 60; Ch. N. **84**. 174. (1901).
865. —Ueber die Klärung trüber Lösungen.—Verh. d. Heidelb. naturh.-med. Ver. N. F. **7**. 97. (1901); Ann. Phys. [4]. **7**. 57. (1902).
866. — Ueber unsichtbare Flüssigkeitsschichten und die Oberflächenspannung flüssiger Niederschläge bei Niederschlagsmembranen, Zellen, Kolloiden und Gallerten.—Sitz. Ber. Akad. Wiss. Berlin. 1901. 858; Ann. Phys. [4]. **7**. 631. 701. (1902).
867. —Ueber Oberflächenspannung und flüssige Niederschläge.—Verh. d. Deut. phys. Ges. **4**. 46. (1902).
868. —Die Oberflächenspannung an der Grenze von Alkohol mit wässrigen Salzlösungen.—Bildung von Zellen, Sphärökrystallen und Kristallen.—Ann. Phys. [4]. **9**. 1. (1902).
869. —Die Oberflächenspannung an der Grenze wässriger Kolloidlösungen von verschiedener Konzentrationen.—Ann. Phys. [4]. **9**. 793, 969. (1902); Ann. Phys. [4]. **10**. 478, 673. (1903); Sill. Am. J. [4]. **10**. 478. (1903).
870. —Oberflächenspannung und Zellenbildung bei Leimtannatlösung.—Ann. Phys. [4]. **11**. 54. (1903).
871. —Niederschlagsmembranen und Zellen in Gallerten oder Lösungen von Leim, Eiweiss und Stärke.—Ann. Phys. [4]. **11**. 449. (1903).
872. —Die Bedeutung der Oberflächenspannung für die Photographie mit Bromsilbergelatine und neue Wirkung des Lichtes.—Ann. Phys. [4]. **11**. 1100. (1903).
873. —Ueber kolloidale Lösungen.—Ann. Phys. [4]. **12**. 1165. (1903).
874. —Bildung von Schäumwänden, Beugungsgittern und Perlmutterfarben durch Belichtung von Leimchromat, Kieselsäure, Eiweiss etc.—Ann. Phys. [4]. **13**. 65, 217. (1904).
875. —Doppelbrechung der Gallerten beim Aufquellen und Schrumpfen.—Ann. Phys. [4]. **14**. 849. (1904). **15**. 1. (1904); Sitz. K. Akad. Wiss. Berlin. 1904. 258.
876. —Doppelbrechung der Gallerte beim Aufquellen und Schrumpfen.—Ann. Phys. [4]. **15**. 1. (1904).
877. —Der Uebergang vom flüssigen zum festen Zustand und die Laumstruktur der Stoffe.—Proc. Roy. Soc. **78**. 60. (1906).

R.

878. **Raehlmann E.** Ultramikroskopische Untersuchungen über Farbstoffe und Farbstoffmischungen und deren physikalisch-physiologische Bedeutung.—*Phys. Z.* **4.** 884. (1903); *Ophthalmolog. Klin.* 1903. 8; *Techn. Mitteil. f. Malerei.* **21.** № 2. (1903).
879. — Weitere Mitteilungen über ultramikroskopische Untersuchung von Farbstoffen und ihre physikalisch-physiologische Bedeutung.—*Ophthalmolog. Klin.* 1903. 19; *Techn. Mitteil. f. Malerei.* **21.** 33. (1903).
880. — Ueber ultramikroskopische Untersuchungen von Glykogen, Albumin-substanzen und Bakterien.—*Berlin. Klin. Woch.* 1904. 186.
881. — Neue ultramikroskopische Untersuchungen über Eiweiss, organische Farbstoffe, über deren Verbindungen und über die Färbung organischer Gewebe.—*Pflüger. Arch.* **112.** 128. (1905).
882. — Bisherige Resultate der ultramikroskopischen Untersuchungen.—*Z. f. ärstl. Fortbildung.* **1.** 14. (1904).
883. **Raffo M.** Ueber kolloiden Schwefel.—*Z. Kolch.* **2.** 358. (1908).
884. **Ramsay W.** Pedetische Bewegung in Beziehung zu kolloidalen Lösungen.—*Ch. N.* **65.** 90. (1892).
885. — **Ramsden W.** Ueber die Abscheidung fester Stoffe an der Oberfläche von Lösungen und Suspensionen, Beobachtungen bezüglich Oberflächenmembranen, Schaumblasen und mechanischer Koagulirung.—*Proc. Roy Soc.* **72.** 156. (1903); *Z. phys. Ch.* **47.** 336. (1904).
886. — Ueber Koagulirung von Eiweisskörpern auf mechanischem Wege.—*Arch. f. Anat. u. Physiol.* 1894. 517.
887. **Rankine A. O.** Ueber die Abnahme der Torsionskraft in Gelatinelösungen.—*Philos. Mag.* **64.** (1906).
888. **Rayleigh J. W. S.** Licht vom Himmel, Polarisation und Farbe.—*Philos. Mag.* **41.** 270. (1871).
889. — Die Zersetzung des Lichts durch kleine Teilchen.—*Philos. Mag.* **41.** 447. (1871).
890. **Rebière G.** Ueber das Gehalt der Metallen in der kolloiden Lösungen. I. Silber.—*Soc. biol.* **63.** 675. (1907).
891. **Regéczy E. N. von.** Beiträge zur Lehre der Diffusion von Eiweisslösungen.—*Pflüger. Arch.* **34.** 431. (1884).

892. **Reformatsky.** Ueber die Geschwindigkeit chemischer Reaktionen in Gallerten.—Z. phys. Ch. **7.** 34. (1891).
893. **Reichert C.** Neue Spiegelkondensor zur Sichtbarmachung ultramikroskopischer Teilchen.—Oesterr. Ch. Zg. **10.** 5. (1907).
894. **Reld E W.** Osmotischer Druck von genuine Eiweisskörper enthaltenden Lösungen.—J. of. physiol. **31.** 438.
895. **Reiger R.** Ueber die Gültigkeit des Poiseuilleschen Gesetzes bei zähflüssigen und festen Körpern.—Ann. Phys. [4]. **19.** 5. (1906).
896. **Reigner R.** Ueber die Elastizität von Gelatine und eine Methode zur Bestimmung der Koagulationsgeschwindigkeit.—Phys. Z. **8.** 537. (1907).
- Reinders W.** смотр. **Bredig G.**
897. **Reintlzer B.** Studien über das Verhalten der Azetate des Chroms, Eisens und Aluminiums—Monatsheft. f. Ch. **3.** 249.
898. **Reiss E.** Ueber das Verhalten von Fermenten zu kolloidaler Lösungen.—Hofmeist. Beitr. **7.** 151. (1905).
899. **Relss F.** Stufenweise Wasserbestimmung in Leim.—Ch. Zg. **31.** 913. (1907).
900. **Reissig I.** Ultramikroskopische Beobachtungen.—Ann. Phys. [4]. **27.** 186. (1908).
901. **Reitlinger Ed. u. Kraus F.** Ueber Brandes elektrotechnische Untersuchungen.—Wien. Ber. **46.** II. 367. (1862).
- Resenschek F.** смотр. **Gutbier A.**
- Rewald B.** смотр. **Neuberg C.**
902. **Reynolds J. E.** Ueber eine neue Gruppe kolloidaler Substanzen, die Quecksilber und gewisse Glieder der Reihe der Fettsäureketone enthalten.—Ch. N. **23.** 217. (1871); Ber. **4.** 483. (1871).
903. **Ricevuto A.** Ein Beitrag zur Kenntnis der Gerbprozesse.—Z. Kolch. **3.** 114. (1908).
904. **Riecke E.** Zur Lehre von der Quellung.—Ann. Phys. [3]. **53.** 564. (1894).
905. **Roberston T. B.** Einige kritische Bemerkungen zur Theorie der Adsorption.—Z. Kolch. **3.** 49. (1908).
906. —Ueber die Natur der Oberflächenschicht der Zellen und ihre Beziehung zu deren Permeabilität und zu der Färbung von Geweben durch Farbstoffe.—J. of. Biol. Ch. **4.** 1. (1908).
907. Notiz über „Adsorption“ und das Verhalten von Kasein in sauren Lösungen.—J. of. Biol. Ch. **4.** 35. (1908).

908. **Robin A.** Ueber metallische Fermente.—Rev. génér. de chim. pure et appl. **8.** 18. (1904).

Robin A. смотр. **Bardet G.**

909. **Rodewald H.** Thermodynamik der Quellung mit specieller Anwendung an die Stärke und deren Molekulargewichtsbestimmung.—Z. phys. Ch. **24.** 193. (1897).

910. —Ueber Quellung und Benetzungerscheinungen.—Z. phys. Ch. **33.** 593. (1900).

911. **Rodewald H. u. Kathein.** Ueber natürliche und künstliche Stärkekörner.—Z. phys. Ch. **33.** 574. (1900).

912. **Ruhland P.** Reaktionsfähigkeit des Calciumsulfats in kolloidalen Stadien.—Z. anorg. Ch. **40.** 182. (1904).

913. —Die Thone als semipermeable Wände.—Z. Elch. **11.** 455. (1905).

914. —Ueber die Koagulation der Kolloidstoffe.—Z. Kolch. **1.** 77. (1906).

915. —Ueber den Kolloidzustand.—Z. Kolch. **1.** 289. (1907).

216. —Eine Zusammensetzung der Stoffe im Kolloid und Kristalloidzustand.—Z. Kolch. **2.** 53 (1907).

917. —Die Thone als semipermeable Wände und Mittel zur Klärung von Fabrikwässern und Abwässern.—Z. Kolch. **2.** 177. (1907).

918. —Das Faulen der Thone und die Ursache ihrer Plastizität.—Die ch. Ind **29.** 297.

919. —Eine Vermutung über den Kolloidzustand.—Z. Kolch. **1.** 201. (1907).

920. —Ueber Kristall—Konstitution —und Kolloidwasser.—Ch. Zg. **30.** 103. (1906).

921. —Ueber die Adsorptionsfähigkeit der Hydrate des Siliciums, Aluminiums und Eisens.—Z. anorg. Ch. **56.** 46. (1908).

922. **Rohloff C. u. Shinjo** Ueber die Grenze zwischen dem festen und dem flüssigen Zustand bei Gelatinelösungen.—Phys. Z. **8.** 442. (1907).

Rollet A. смотр. **Feigl I.**

Rona P. смотр. **Pauli Wg.**

Rona P. смотр. **Michaelis L.**

923. **Röntgen W. C.** Mitteilung einiger Versuche aus dem Gebiete der Kapillarität.—Ann. Phys. [3]. **3.** 321. (1878).

924. **Rosenheim A. u. Hertzmann J.** Zirkoniumtetrachlorid und kolloidales Zirkoniumhydroxyd.—Ber. **40.** 810. (1907).

925. **Rosenthaler L. u. Siebeck A.** Ueber einige organische Eisensalze.—Arch. Pharm. **246.** 51. (1908).
926. **Rossi G.** Eine neue Methode zur Konzentration gelöster Kolloide.—Arch. di fisiol. **2.** № 6. (1906); peф. Bioch. CB. **5.** 167. (1906).
927. **Rossi G. u. Scarpa O.** Ueber die Viscosität einiger anorganischer Kolloide.—Arch. di fisiol. **2.** 247. (1906); peф. Z. Kolch. **2.** 313. (1908).
- Rothe A.** смотр. Lottermoser A.
928. **Rothmund V.** Potenzialdifferenzen zwischen Metallen und Elektrolyten.—Z. phys. Ch. **15.** 1. (1894).
929. **Rousseau E.** Einfluss der Calciumsalze auf das Festwerden der bei 120° sterilisirten Gelatine.—J. Pharm. Ch. [6]. **18.** 193.
930. **Rouen u. Justin-Müller.** Die Bildung der Azofarbstoffe auf der Faser und die Wirkung der Fettkörper während dieser Bildung.—VI. Intern. Kongr. angew. Ch. zu Rom. 1906.
931. **Rouer R.** Ueber die verschiedenen Modifikationen des Bleioxyds.—Z. anorg. Ch. **50.** 265. (1906).
932. **Ruer R.** Ueber die Bildung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde.—Z. anorg. Ch. **43.** 85. (1905).
933. **Ruff. O.** Ueber das Eisenoxyd und seine Hydrate.—Ber. **34.** 3417. (1901).

S.

934. **Sabanejew A. (Сабанѣевъ А).** Krioscopische Untersuchungen der Kolloide. Bestimmung des Molekulargewichtes nach der Methode von Raoult.—Ж. **21.** I. 515. (1889); Z. phys. Ch. **5.** 192. (1890).
935. — Krioskopische Untersuchungen der Kolloide. Bestimmung des Molekulargewichtes nach der Methode von Raoult.—Ж. **22.** I. 102. (1890); Z. phys. Ch. **6.** 88. (1890).
936. — Krioskopische Untersuchungen der Kolloide. Versuch einer Klassifikation der löslichen Kolloide.—Ж. **23.** I. 80. (1891); Beibl. **15.** 755. (1891).
937. — Krioskopische Untersuchungen der Kolloide. Ueber das Molekulargewicht der Albumose und das Pepton aus dem Eieralbumin.—Ж. **25.** I. 11. (1893).
938. — Ueber die Nichtexistenz der kolloiden Wolframsäure.—Ж. **29.** I. 243. (1897).

939. — Einige wesentliche Verbesserungen zur Kolloidliteratur. — *Ж.* **38**. I. 141. (1906).
940. **Sabanejew A. u. Alexandrow N.** (Сабанѣвъ А. и Александровъ Н.) Krioscopische Untersuchungen der Kolloide. Ueber das Molekulargewicht des Eialbumin. — *Ж.* **23**. I. 7. (1891); Beibl. **15**. 755. (1891).
941. **Sabanejew A. u. Antuschewitsch I.** (Сабанѣвъ А. и Антушевичъ I.) Krioscopische Untersuchungen der Kolloide. Ueber Karamel. — *Ж.* **25**. 23. (1893).
942. **Sabbatani L. u. Buglia G.** Koagulationsgeschwindigkeit durch Wärme. — *Arch. di Fisiologia*. **3**; *реф. Z. Kolch* **3**. 95. (1908).
943. **Sackur O.** Das elektrische Leitvermöge und die innere Reibung von Lösungen des Caseins. — *Z. physiol. Ch.* **41**. 679. (1904).
944. **Sadikow W. S.** Untersuchungen über tierische Leimstoffe. III. Das Verhalten gegen Salzlösungen. — *Z. physiol. Ch.* **41**. 15. (1904); *Ж.* **36**. 86. (1904).
945. — Untersuchungen über tierische Leimstoffe. IV. Das Verhalten gegen Salzlösungen und Säure. — *Z. physiol. Ch.* **46**. 387. (1906); *Ж.* **38**. 234. (1906).
946. — Untersuchungen über tierische Leimstoffe. V. Das Verfahren zur Darstellung der Leimstoffe. — *Z. physiol. Ch.* **48**. 130. (1906).
947. Ueber Tioglutin. — *Z. Kolch*. **1**. 193. (1907); *Ж.* **39**. 411. (1907).
948. **Salkowski E.** Zur Kenntnis der alkoholunlöslichen bzw. kolloidalen Stickstoffsubstanzen in Harn. — *Berl. klin. Woch.* 1905. N 51, N 52.
Salles E. *сморп. Mayer A.*
949. **Sand H. J. S.** Bedeutung der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle und ähnliche Stoffe. — *Proc. R. Soc.* **74**. 356. (1904); *Z. phys. Ch.* **51**. 641. (1905).
950. **Scaffidi V.** Ueber die Gleichgewicht zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. — V. Vervollständigung der Gleichgewichtsoberfläche beim System Globulin, Magnesiumsulfat, Wasser. — *Z. physiol. Ch.* **52**. 42. (1907).
951. **Scarpa O.** Eine einfache Vorrichtung für ultramikroskopische Beobachtungen und einige Versuche über Kolloidlösungen. — *Arch. di fisiol.* **2**. 321. (1905); *реф. Bioch. CB.* **4**. 85. (1905).
952. — Magnetische und optische Untersuchungen über einige magnetische Kolloide. — *Il. nov. Cimento*, **11**. [5]. 80. (1906); *реф. Z. Kolch*. **2**. 18. (1907).
953. — Magnetische und optische Untersuchungen über einige magnetische Kolloide. II. — *Il. nov. Cimento*. **11**. [5]. 162. (1906); *реф. Z. Kolch*. **2**. 18. (1907).

954. — Ist die Borsche Regel für kolloiden Lösungen gültig?—Z. Kolch. 2. Supplheft. II. 50. (1908).
955. **Schade.** Kolloidaler Schwefel.—Z. Kolch. 2. Suplheft. I. 28. (1907).
Schaeffer G. смотр. **Mayer A.**
Schaeffer G. смотр. **Bierry H.**
Schaeffer G. смотр. **Buxton B. H.**
956. **Schaer Ed.** Ueber „aktivirende“ Wirkungen von reduzierenden Substanzen und kolloiden Edelmetallen, sowie von Alkaloiden und anderen basischen Stoffen auf verschiedene oxydierende Verbindungen.—Ann. 323. 32. (1902).
957. **Schauss A.** Ueber den Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome.—Ann. Phys. [4]. 18. 628. (1905).
958. **Scheerer Th.** Ueber des Absetzen aufgeschlemmter pulverförmiger Körper.—Ann. Phys. [2]. 82. 419. (1851).
959. **Schiff H.** Ueber kolloidale Modifikationen kristallisierender Salze.—Ch. Zg. 17. 1000. (1892).
960. **Schloesing C.** Ueber die Fällung von Aufschlämmungen durch sehr verdünnte Salzlösungen.—C. rend. 70. 1345. (1870).
961. **Schmaus C.** Elektrische Herstellung von kolloidalem Eisen.—Phys. Z. 6. 506. (1905).
962. — Ueber den Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome.—Ann. Phys. [4]. 18. 628. (1905).
963. **Schmidt F.** Ueber das kolloidale weisse Zinnoxysulfid.—Z. Kolch. 1. 129. (1906).
964. **Schmidt G. C.** Ueber Adsorption.—Z. phys. Ch. 15. 56. (1894).
965. **Schneider E. A.** Ueber die relative Basizität der sesquioxhydhydrate des Eisens und Aluminiums.—Ann. 257. 372. (1890); Ber. 23. 1349. (1890).
966. — Ueber die kolloidalen Silfide des Goldes.—Ber. 24. 2241. (1891).
967. — Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers.—Ber. 24. 3370. (1891).
968. — Ueber einige Organosole.—Ber. 25. 1164. (1892).
969. — Ueber die Reindarstellung des Silberhydrosols.—Ber. 25. 1281. (1892)
970. — Ueber das Verhalten der Kolloide in organischen Lösungsmitteln (Organosole) bei der kritischen Temperatur des Lösungsmittels.—Z. anorg. Ch. 3. 78. (1893).
971. — Zur Kenntnis der wasserlöslichen Form des Goldpurpurs.—Z. anorg. Ch. 5. 80. (1894).

972. — Ueber phosphorsaures Eisenoxyd. — Z. anorg. Ch. **7**. 84. (1894).
973. — Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers. — Z. anorg. Ch. **7**. 139. (1894).
974. — Kritische Studien auf dem Gebiete der Chemie des Titans. — Z. anorg. Ch. **8**. 96. (1895).

Schneider E. A. смотр. **Barus C.**

975. **Schneider J. u. Justus I.** Ultramikroskopie der Oleosole. — Z. wiss. Mikroskop. **22**. 481. (1905).
976. **Schüttländer P.** Ueber kolloidales Gold. — Verh. d. Ges. Deut. Nat. u. Aerzt. Nürnberg. 1893; Ber. **27**. IV. 499. (1894).

Schreiner O. смотр. **Kahlenberg L.**

977. **Schroeder P. von.** Ueber Erstarrungs- und Quellungserscheinungen von Gelatine. — Z. phys. Ch. **45**. 75. (1903).

Schroeder P. смотр. **Abegg R.**

978. **Schulz F. M. u. Zsigmondy R.** Die Goldzahl und ihre Verwertbarkeit zur Charakterisierung von Eweisstoffen. — Hofmeist. Beitr. **3**. 137. (1902).
979. **Schulz F.** Die Sedimentäreerscheinungen und ihr Zusammenhang mit verwandten physikalischen Verhältnissen — Ann. Phys. [2] **129**. 366. (1866); Z. f. Ch. 1867. 158.
980. **Schulze H.** Schwefelarsen in wässriger Lösung. — J. prakt. Ch. [2] **25**. 431. (1882).
981. — Antimontrisulfid in wässriger Lösung. — J. prakt. Ch. [2] **27**. 320. (1883).
982. — Ueber das Verhalten von seleniger zu schwefliger Säure. — J. prakt. Ch. [2] **32**. 390. (1885).
983. **Schwalbe C.** Zellstoffbleiche. — 79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt. in Dresden. 1907; peф. Z. Kolch. **2**. Suplheft. I. 12. (1907).
984. — Ueber Hydrozellulosen. — 79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt. in Dresden. 1907; peф. Z. Kolch. **2**. Suplheft. I. 12. (1907).
985. — Kolloidphänomene des Zellstoffs. — Z. Kolch. **2**. 217. (1908).
986. — Kolloidphänomene des Zellstoffs II. — Z. Kolch. **2**. 229. (1908).
987. **Schweikert H.** Ueber Reinigung von Wasser mittels Eisenhydroxyd und ein Verfahren zur Herstellung einer geeigneten Lösung von kolloidalem Eisenhydroxyd ohne Dialyse. — Ch. Zg. **31**. 16. (1907); Arch. der Pharm. **245**. 12. (1907).
988. **Schwerin Graf von.** Ueber technische Anwendung der Endosmese. — Z. Elch. **9**. 739. (1903).
989. **Scott W. G.** Chemische Leimanalyse. — The Modern Painter; peф. Z. Kolch. **1**. 375. (1907).

990. **Sébor J.** Diffusionsgeschwindigkeit von Wasser durch eine halbdurchlässige Membran.—Z. Elch. **10.** 347. (1904).
991. **Sell W. J.** Eine lösliche kolloidale Form von Ferriphosphat und anderen Phosphaten.—Proc. Cambr. Ph. Soc. **12.** V. 388. (1904); pef. CB. 1904. I. 1472.
- Selmi cmotp. Sobrero.**
992. **Senter G.** Rolle der Diffusion bei der Katalyse des Wasserstoffsupoxyds durch kolloidales Platin.—Proc. Roy. Soc. **74.** 566. (1905); CB. 1905. 1685.
993. —Reaktionsgeschwindigkeiten in heterogenen Systemen mit besonderer Berücksichtigung der Fermentwirkungen.—J. phys. Ch. **9.** 311. (1905).
994. —Katalyse durch Fermente. Bemerkungen zur gleichen Arbeit von H. Euler.—Z. physiol. Ch. **47.** 126. (1906).
- Seyewetz A. cmotp. Lumier A.**
- Siebeck A. cmotp. Rosenthaler L.**
- Siebert C. cmotp. Bilts W.**
- Siebert cmotp. Much.**
995. **Siedentopf H.** Ueber die Sichtbarmachung der ultramikroskopischen Teilchen und über ultramikroskopische Bakterien.—J. Roy. Micros. Soc. **1903.** 573.
996. —Ultramikroskopische Untersuchungen über Steinsalzfärbungen.—Phys. Z. **6.** 855. (1905); Verh. d. Deut. Phys. Ges. **7.** 268. (1905).
997. —Ueber die physikalische Prinzipien der Sichtbarmachung ultramikroskopischer Teilchen.—Berl. klin. Woch. **1904.** № 23. 7.
998. —Ueber kolloide Alkalimetalle.—Z. Elch. **12.** 635. (1906).
999. —Ultramikroskopische Literatur.—Z. Kolch. **1.** 173. 271. (1907).
1000. —Ueber künstlichen Dichroismus von blauem Steinsalz.—Z. Kolch. **2.** 133. (1907).
1001. **Siedentopf H. u. Zsigmondy R.** Ueber Sichtbarmachung und Grossenbestimmung ultramikroskopischer Teilchen, mit besonderer Anwendung auf Goldrubingläser.—Ann. Phys. [4] **10.** 1. (1903); Naturw. Rund. **18.** 365. (1903); Arch. Science phys. et nat. de Genève [4]. **16.** 129. (1903).
1002. —Ueber Grössenbestimmung ultramikroskopischer Goldteilchen.—Verh. d. Deut. phys. Ges. **5.** 213. (1903).
1003. **Sigalas C.** Ueber die Unveränderung des Volums einiger organischen Flüssigkeiten bei Koagulation.—Soc. biol. **56.** 786.

1004. **Sjollema B.** Anwendung von Farbstoffen bei Bodenuntersuchungen.—J. f. Landw. **53.** 67. (1905).
1005. — Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens.—J. f. Landw. **53.** 70. (1905).
1006. **Slyke L. L. van —, u. van Slyke D. D.** Die Wirkung verdünnter Säuren auf Kasein, wenn keine unlöslichen Verbindungen gebildet werden.—Am. Chem. J. **38.** 383. (1907); J. of. Biol. Ch. **4.** 259. (1908).
1007. **Smoluchowski M. von.** Elektrische Kataphorese und Oberflächenleitung.—Phys. Z. **6.** 529. (1905).
1080. — Zur Kinetische Theorie der Brownschen Molekularbewegung und der Suspension.—Ann. Phys. [4] **21.** 756. (1906); Anzeig. Akad. Wiss. Krakau. 1906. 577.
1009. **Smits A.** Ueber Seifenlösungen.—Versl. Kon. Akad. d. Wet. Amsterdam. 1900/01. 112; Z. phys. Ch. **45.** 608. (1903).
1010. **Snida W.** Ueber das Verhalten von Kieselsäure und Silicaten gegen Farbstofflösungen.—Z. Farbindustr. **6.** 365. (1907).
1011. **Sorbero u. Selmi** Ueber die Zersetzung der wässrigen schwefligen Säure durch Schwefelwasserstoffgas.—Ann. Chim. Phys. [3] **28.** 210. (1850).
1012. **Solowiew A.** (Соловьевъ А.). Anwendung der Dialyse zur Erkenntnis des gallertartigen Zustands der Eiweisstoffe.—Ж. **19.** 666. (1887).
- Spangerberg A.** смотр. Keppler. G.
1013. **Spence D.** Untersuchungen über den Milchsaff von Funtunia elastica Stapf.—Liverpool univer. of Instit. of Commere. Res. in the Tropics. 1907; рef. Z. Kolch. **2.** 119. (1907).
1014. **Spiro K.** Fällung von Kolloiden.—Hofmestr. Beitr. **4.** 300. (1903).
1015. — Lösung und Quellung von Kolloiden.—Hofmeistr. Beitr. **5.** 276. (1904).
1016. **Spiro K. u. Henderson L. J.** Ueber Ionenwanderung im heterogenen System.—Z. Kolch. **3.** 91. (1908).
- Spitzer F.** смотр. Müller E.
1017. **Spring W.** Ueber Kupfersulfid in Kollodalzustande.—Ber. **16.** 1142. (1883); Ch. N. **48.** 101. (1883).
1018. — Bemerkung über die Hydrolyse des Ferrichlorids.—Rec. Trav. Pays-Bas. **16.** 237. (1897); Z. phys. Ch. **26.** 185. (1898).
1019. — Ueber den Einfluss der Elektrizität auf die Sedimentation getrübler Flüssigkeiten.—Bull. Ac. Roy. Belg. [3] **35.** 780. (1898).
1020. — Ueber die Lichtdurchlässigkeit verschiedener Lösungen.—Ch. Z. **23.** 375. (1899).

1021. —Ueber den einheitlichen Ursprung des Blaues Wassers.—Rec. Trav. Pays-Bas.—**18.** 1. (1899); N. Jahrb. f. Mineral. **1.** 99. (1899).
1022. —Ueber die Herstellung einer optischleeren Flüssigkeit.—Bull. Ac. Roy. Belg. [3] **37.** 174. (1899); Rec. Trav. Pays.-Bas. **18.** 153. (1899).
1023. —Ueber die Diffusion des Lichtes durch Lösungen.—Bull. Ac. Roy. Belg. [3] **37.** 300. (1899); Rec. Trav. Pays.-Bas. **18.** 233. (1899).
1024. —Ueber Flockung getrübler Mittel.—Bull. Acad. Roy. Belg. **19.** 483. (1900); Rec. Trav. Pays.-Bas. **19.** 204. (1900).
1025. —Die neueren Arbeiten von Herrn Quincke über die Ausflockung trüber Medien, die flüssigen Niederschläge und ihre Oberflächenspannung.—Rev. géner. d. sc. **13.** 580. (1902).
1026. —Ueber ein Hydrat des Schwefels.—Rec. Trav. Pays.-Bas. **25.** 253. (1906).
1027. **Spring W. u. de Boeck G.** Ueber das Kupfersulfid im Kolloidalzustand.—Bull. Soc. chim. Paris. [2] **48.** 165. (1887).
1028. —Ueber ein wasserlösliches Manganoxyd.—Bull. Soc. chim. Paris. [2]. **48.** 170 (1887).
1029. **Spring W. u. Lucion M.** Ueber die Entwässerung des Kupferoxydhydrats und einige seiner basischen Verbindungen bei Gegenwart von Wasser.—Z. anorg. Ch. **2.** 195. (1892).
1030. **Staeli F.** Das Ultramikroskop.—Apoth. Zg. **20.** 887. (1905).
Stankovic R. сморт. Landsteiner R.
1031. **Stark J.** Ueber Pseudofällung und Flockenbildung.—Ann. Phys. [3]. **68.** 117. (1899).
1032. —Ueber die Koagulation kolloidaler Lösungen.—Ann. Phys. [3]. **68.** 618. (1899).
1033. **Stiasny E.** Das Verhalten von Gerbstofflösungen gegen einige anorganische Kolloide.—Der Gerber 1907. Juli 8.
1034. —Beziehungen der Gerberei zur Kolloidchemie.—Z. Kolch. **2.** 257. (1908).
1035. **Stingl I. u. Morawski Th.** Ueber die Gewinnung von Schwefel aus schwefliger Säure und Schwefelwasserstoff.—J. prakt. Ch. [2]. **20.** 76. (1879).
1036. **Stodel G.** Neue Untersuchungen über Kolloide Anwendung zur Biologie und Therapie.—Rev. scien. de Paris. **12.** 353. (1907).
Stodel G. сморт. Henri V.

1037. **Stoeckl K. u. Vanino L.** Ueber die Natur der sogenannten kolloiden Metallösungen.—Z. phys. Ch. **30.** 98. (1899).
1038. — Zur Kenntnis kolloidaler Metallösungen. Erwiderung auf Zsigmondys Angriff.—Z. phys. Ch. **34.** 378. (1900).
- Straw A.** *сморп.* **Whitney W. R.**
- Strutz A.** *сморп.* **Kraft F.**
1039. **Stücker N.** Ueber einige physikalische Eigenschaften der Kolloide.—Wien. Ber. **116.** 771. (1907).
1040. **Sutherland W.** Die Chemie des Globulins.—Proc. Roy. Soc. **79.** [B]. 130.
1041. — Dynamische Diffusionstheorie von Nichtelektrolyten und die Molekulargröße von Albumin.—Philos. Mag. [6]. **9.** 781. (1905).
1042. **Svedberg The.** Elektrische Darstellung einiger neuen kolloidalen Metalle.—Ber. **38.** 3616. (1905).
1043. — Ueber die elektrische Darstellung kolloidaler Lösungen. II.—Ber. **39.** 1705. (1906).
1044. — Ueber die Eigenbewegung der Teilchen in kolloidalen Lösungen. I.—Z. Elch. **12.** 853. (1906); Arkiv. f. Kemi Sven. Akad. **2.** № 29. (1907).
1045. — Ueber die Eigenbewegung der Teilchen in kolloidalen Lösungen. II.—Z. Elch. **12.** 909. (1906); Arkiv. f. Kemi Sven. Akad. **2.** № 34. (1907).
1046. — Zur Kenntnis der Stabilität kolloidaler Lösungen.—Z. Kolch. **1.** 161. (1906); Arkiv. f. Kemi Sven. Akad. **2.** № 30. (1907).
1047. — Zur Kenntnis der Stabilität kolloidaler Lösungen II.—Z. Kolch. **2.** 142. (1907).
1048. — Die Eigenbewegung der Teilchen in kolloidalen Lösungen und die Moleküle.—Die Umschau. **9.** 156. (1901).
1049. — Quantitative Untersuchungen über die elektrische Kolloidsynthese.—Z. Kolch. **1.** 229. (1907); Arkiv. f. Kemi Sven. Akad. **2.** № 40. (1907).
1050. — Quantitative Untersuchungen über die elektrische Kolloidsynthese.—Z. Kolch. **2.** Supplheft. II. 39. (1908).
1051. — Studien zur Lehre von den kolloiden Lösungen.—Nova Acta R. Soc. Sc. Upsalensis [4]. **2.** № 1. (1907).
1052. — Ueber die Bedeutung der Eigenbewegung der Teilchen in kolloidalen Lösungen für die Beurteilung des zweiten Hauptsatzes der Thermodynamik.—Z. phys. Ch. **59.** 451. (1907); Arkiv. f. Kemi Sven. Akad. **3.** № 3. (1908).

1053. — Quantitative Untersuchungen über die elektrische Kolloidsynthese. — Z. Kolch. 2. Supplft. II. 39. (1908).
1054. Szilard B. Ueber eine kolloidale Verbindung des Thoriums mit Uran. — C. rend. 143. 1145. (1906).
1055. — Ueber die kolloidalen Hydroxyde des Thoriums, Zirkoniums und Uranyls. — J. chim. phys. 5. 488. (1907).
1056. — Wirkung von Thoriumnitrat und Uranyl nitrat auf Albumine. — J. chim. phys. 5. 495. (1907).
1057. — Ueber heterogene kolloide Hydroxyde des Uranyls, Thoriums, Zirkoniums, Bleis, Yttriums, Eisens und Kupfers. — J. chim. phys. 5. 636. (1907).
1058. — Beiträge zur allgemeinen Kolloidchemie. — Dresden: Theod. Steinkorff. 1908.

T.

1059. Tammann G. Die Dampftensionen der Lösungen. — Mém. Acad. St. Petersburg [7]. 35. 169. (1887); Z. phys. Ch. 2. 42. (1888).
1060. — Ueber das Leitvermögen von Niederschlagsmembranen. — Z. phys. Ch. 6. 237. (1890).
- Tarczinsky смотр. Goldschmidt R.
- Teague O. смотр. Buxton.
1061. Teletow lw. (Телеговъ Ив.) Katalytische Reaktionsgeschwindigkeit in heterogenen System: Vergleich der Zersetzung des Wasserstoffsperoxyds an Platinblechen und mit der Kolloidkatalyse. — Ж. 39. 1358. (1907).
1062. Thoulet J. Anziehung zwischen gelösten und in Flüssigkeiten untergetauchten festen Körpern. — C. rend. 99. 1072. (1884); 100. 1002. (1885).
1063. Tommasi D. Ueber die entwässernde Wirkung der Salze. — C. rend. 99. 37. (1884).
- Touplain смотр. Bordas F.
- Toussaint E. смотр. Guerry E.
1064. Travers M. W. Ueber Adsorption und Okklusion. Die Natur der sogenannten festen Phase. — Z. phys. Ch. 61. 241. (1907).
- Treubert F. смотр. Vanino.

1065. **Tribot I. u. Chrétien H.** Kolloidale Eisenhydroxyd, erhalten durch Elektrodialyse, und einige seine Eigenschaften.—C. rend. **140.** 144. (1905).
1066. **Trillat A.** Aktivirender Einfluss einer albuminoiden Substanzen auf die durch das Mangan bewirkte Oxydation.—C. rend. **138.** 94. (1904).
1067. —Eigenschaften der kolloidalen Organometallösungen mit Mangan als Basis.—Bull. Soc. ch. Paris. [3]. **31.** 811. (1904); C. rend. **138.** 274. (1904).
1068. **Tschermak G.** Ueber die Darstellung der Kieselsäuren.—CB. f. Min. u. Geol. **1908.** 225.
1069. **Tswett M.** Zur Ultramikroskopie.—Ber. Deut. bot. Ges. **24.** 234. (1906).

U.

Uhlirz R. смотр. Landsteiner K.

Utescher R. смотр. Biltz W.

V.

1070. **Valeton J.** Ueber den Nachweis von Pentathionsäure in wässriger Lösung.—Chem. Weeckblad. **4.** 553.
1071. **Vanderwelde A. J.** Ueber Diffusion von Enzymen durch Zellulosemembrane.—Bioch. Z. **1,** 408. (1906).
1072. **Vanino L.** Ueber Bariumsulfat als Reagens auf kolloidale Metallösungen.—Ber. **35.** 662. (1902).
1073. —Ueber kolloidales Wismut.—Pharm. Centbl. **40,** 276. (1899).
1074. —Ueber die vermeintliche Löslichkeit des Goldoxyduls in Wasser.—Ber. **38.** 462. (1905).
1075. —Ueber Goldhydrosole.—Ber. **38.** 463. (1905).
1076. —Zur Geschichte des kolloidalen Goldes.—J. prakt. Ch. [2]. **73.** 575. (1906).
1077. —Ueber die Einwirkung von Zuckeraten auf Goldchloridlösung.—Z. Kolch. **2.** 51. (1907).
1078. **Vanino L. u. Hartl F.** Ueber neue Bildungsweisen kolloidaler Lösungen und Verhalten derselben gegen Bariumsulfat.—Ber. **37.** 3620. (1904).
1079. —Ueber die Bildung kolloidaler Goldlösungen mittels ätherischer Oele.—Ber. **39.** 1696. (1906).

1080. — Ueber die Wechselwirkung zwischen Goldchlorid und Formaldehyd bei Gegenwart von Natronlauge.—Z. Kolch. **1.** 272. (1907).
1081. **Vanino L. u. Treubert F.** Ueber das Wismutoxydul.—Ber. **32.** 1072. (1899).
- Vanino L.** смотр. **Stoekl K.**
1082. **Vanzetti B. L.** Diffusion von Elektrolyten in wässerigen Lösungen und in Gelatine.—Atti R. Acad. d. Lincei Roma. [5]. **16.** II. 655. (1907)
1083. **Vaubel W.** Ueber die Molekulargrösse der Eiweisskörper.—J. prakt. Ch. [NF]. **60.** 55. (1899).
1084. **Velde van der.** Ueber kolloidales Bleichlorid.—Ch. Zg. **17.** 1903. (1893).
- Vigazzi E.** смотр. **Puccianti L.**
1085. **Voigtländer F.** Ueber die Diffusion in Agar Gallerte.—Z. phys. Ch. **3.** 316. (1889).
- Voss F.** смотр. **Paal C.**

W.

- Wagenknecht W.** смотр. **Gutbier A.**
- Walbaum L.** смотр. **Madsen T.**
1086. **Warrington R.** Ueber die absorbierende Kraft des Eisenoxys und der Thonerde in Bodenarten.—J. prakt. Ch. [1]. **104.** 316. (1868); J. Ch. Soc. [2]. **6.** 1. (1868).
1087. **Weber K. O.** Grundzüge einer Theorie der Kautschukvulkanisation.—Gummi. Zg. **16.** 527. (1902); Beibl. **27.** 9. (1903).
1088. — Grundzüge einer Theorie der Kautschukvulkanisation.—Z. Kolch. **1.** 33. 65. (1906).
1089. **Wedekind E.** Ueber kolloidales Zirkonium. Ein Fall der Bildung eines einfachen kolloidalen Körpers ohne Mitwirkung besonderer mechanischer oder chemischer Ursachen.—Z. Elch. **9.** 630. (1903).
1090. — Ueber kolloidales Zirkonium.—Z. angew. Ch. **20.** 110. (1907).
1091. — Ueber kolloidales Zirkonium.—Z. Kolch. **2.** 289. (1908).
1092. **Weil E.** Ueber den Mechanismus der Bakterienglutination durch Gelatine.—Centrbl. f. Bakt. **37.** I. 426.
1093. **Wiemarn P. P. von.** (Веймарнъ П. П.). Zur Lehre von den kolloiden, amorphen und kristallinen Zustände.—Z. Kolch. **2.** 76. (1907).

1094. —D. I. Mendelejew und seine Ansichten über die Bedeutung der Kolloidchemie.—Z. Kolch. 2. 114. (1907).
1095. —Ueber die Möglichkeit der Erweiterung der ultramikroskopischen Grenzen.—Z. Kolch. 2. 175. (1907).
1096. —Russische Arbeiten auf dem Gebiete der Kolloidchemie 1869—1907.—Z. Kolch. 2. Suplheft. I. 28. (1907).
1097. —Der kristallinische Zustand als innere Eigenschaft der Materie.—Z. Kolch. 2. 218. (1908).
1098. —Zur Lehre von den Zuständen der Materie.—Z. Kolch. 2. 199, 230, 275, 289, 326. (1908).
1099. —Eine Modifikation der Wg. Ostwald'schen Systematik der Kolloide.—Z. Kolch. 3. 26. (1908).
1100. —Ueber die Darstellung sogenannter kolloid-amorpher Bildung gut kristallisierbarer und gut wasserlöslicher Salze der erdalkalischen Metalle.—Z. Kolch. 3. 89. (1908).
1101. —Der kristallinisch-flüssige Zustand als allgemeine Eigenschaft der Materie.—Z. Kolch. 3. 166. (1908).

Weinmayr I. смотр. **Bredig G.**

Werner F. смотр. **Ley H.**

1102. **Weissmann R.** Ueber Collargol.—Therap. Monatsch. 1905. 389.
 1103. **Whetham W. C. D.** Die koagulierende Wirkung von Elektrolyten.—Philos. Mag. [5]. 48. 474. (1899); Z. phys. Ch. 32. 637. (1900).
 1104. **Whitney W. R.** Untersuchungen über Chlorsulfatverbindungen.—Z. phys. Ch. 20. 40. (1896).
 1105. **Whitney W. R. u. Blake J. C.** Die Wanderung von Kolloiden.—J. Am. Ch. Soc. 26. 1339. (1904).
 1106. **Whitney W. R. u. Ober J. E.** Ueber die Ausfällung von Kolloiden durch Elektrolyte—J. Am. Ch. Soc. 23. 842. (1902); Z. phys. Ch. 39. 630. (1902).
 1107. **Whitney W. R. u. Straw A.** Suspensionen in verdünnten Alkalilösungen.—J. Am. Ch. Soc. 29. 325. (1907).
 1108. **Wiedemann E.** Beobachtungen über Kolloide.—Verh. phys. Ges. zu Berlin. 1884. 44.
 1109. **Wiedemann E. u. Lüdeking C.** Ueber die Wärmeentwicklung bei der Quellung und Lösung der Kolloide.—Ann. Phys. [3]. 25. 145. (1885).
- Wiglow H.** смотр. **Krafft F.**

1110. **Williams J. R.** Die Stabilität von Gallerten.—J. Ch. Metall. Soc. **82**. 115. (1898).
- Wilson A.** смотр. **Dreaper W. P.**
1111. **Winkelblech K.** Messungen von Gelatinirtemperaturen und Dichten verschiedener Leimstoffen.—Z. angew. Ch. **19**. 1260. (1906).
1112. —Ein Beitrag zur Chemie der Kolloide.—Z. angew. Ch. **19**. 1952. (1906).
1113. **Winssinger C.** Untersuchungen über den kolloidalen Zustand.—Bul. Soc. ch. Paris. **49**. 452. (1888); Bul. Ac. Roy. Belg. **15**. 390. (1888).
1114. **Winter H.** Ueber Kolloide.—Illust. Ausstel. Zg. der bayer. Jubil.—Land.—Ausstellung. Nürnberg 1906. 841.
1115. —Gelbes und rothes Arsensulfid.—Z. anorg. Ch. **43**. 228. (1905).
1116. **Wislicenus H.** Ueber die faserähnliche gewachsene Thonerde (Faserthone) und ihre Oberflächenwirkungen (Adsorption)—79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt. in Dresden 1907; Z. Kolch. **2**. Suplheft. II. 11. (1908); пеф. Z. Kolch. **2**. Suplheft. I. 8. (1907).
1117. —Ueber Bredigs anorganische Fermente.—Ch. Zg. **25**. 399. (1901).
- Witzmann W.** смотр. **Wöhler L.**
1118. **Wöhler L.** Ueber die Oxyde des Iridiums.—79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt. in Dresden. 1907; пеф. Z. Kolch. **2**. Suplheft. I. 1. (1907).
1119. —Das Platinanalogon des Cassius'schen Goldpurpurs.—79. Vers. Deut. Natf. u. Aerzt. in Dresden. 1907; пеф. Z. Kolch. **2**. Suplheft. I. 3. (1907).
1120. **Wöhler L. u. Witzmann W.** Die Oxyde des Iridiums.—Z. anorg. Ch. **57**. 323. (1907).
1121. **Wolff J.** Zur Bestimmung der koagulirten Stärke und der Amylozellulose.—Ann. Chim. anal. et. appl. **10**. 389. (1905).
1122. **Wolff J. u. Fernbach A.** Ueber einige Umstände, die den physikalischen Zustand der Stärke beeinflussen.—C. rend. **140**. 1403. (1905).
1123. —Ueber den Einfluss einiger organischer Verbindungen auf die Verflüssigung des Stärkekleistes.—C. rend. **143**. 363. (1906).
1124. —Ueber das Wesen des Einflusses von Säuren, Basen und Salzen bei der Verflüssigung des Stärkekleisters.—C. rend. **143**. 380. (1906).
1125. **Wood R. W.** Abnormale Polarisation und Farbe des Lichts, das durch kleine absorbierende Teilchen zerstreut wird.—Phil. Mag. **68**. (1906).

1126. **Woundstra H. W.** Die Wirkung einiger Elektrolyten auf kolloidalen Silberlösungen und der Process der Koagulation.—Z. phys. Ch. **61**, 607. (1908).
1127. **Wright L. T.** Einige Mittheilungen über Eisenoxyd und sein Verhalten zur Schwefelwasserstoff.—Ch. N. **47**, 70. (1883); J. Ch. Soc. **43**, 156. (1883).
1128. — Ueber Kupfersulfid im Kolloidalzustande.—Ber. **16**, 1448. (1883).
1129. **Wyrouboff G.** Einige Bemerkungen über die Kolloide.—Bull. chim. Soc. Paris. [3]. **25**, 1016. (1901).

Y.

1130. **Yegounow M.** Diffusion der Lösungen des CuSO_4 in Gelatine.—C. rend. **143**, 882. (1906).
1131. — Die Diffusion von Lösungen und die Molekulargewichte.—C. rend. **142**, 954. (1906).
1132. **Young R. A.** Die Fällung von Kohlenhydraten mittels neutraler Salze.—J. of. Physiol. **22**, 401. (1897).

Z.

1133. **Zacharias P. D.** Ueber die Theorien des Färbvorganges.—Färb Zg. **12**, 149. (1901).
1134. — Ueber den Zustand und die Eigenschaften der Kolloide.—Z. phys. Ch. **39**, 468. (1902).
1135. — Neuere Publikation über die Theorie des Färbvorganges. Erwiderung an G. v. Georgevics.—Ch. Zg. **26**, 289. (1902).
1136. — Zur Chemie der Textilfasern.—Z. Farb. und. Text.-Ch. **2**, № 12. (1903).
1137. — Neuerungen auf dem Gebiete der Gerberei. (Gerberei und Farbstoffe).—V. Intern. Kongr. Berlin 1903. Sekt. IV. B. II. 994.
1138. — Bemerkungen zur Arbeiten W. Biltz: Beiträge zur Theorie des Färbvorganges.—Ber. **37**, 4387. (1904).
1139. — Herrn W. Biltz zur Entgegnung.—Ber. **38**, 816. (1905).
1140. — Adsorption oder Absorption.—Ch. Zg. **29**, 529. (1905).

1141. **Zacharias P. D. u. Kurilow B.** Die wichtigsten Fragen der Chemie der Kolloide.—Z. Kolch. **1.** 135. (1906); Ж. **38.** 165. (1906).
1142. **Zakrzewski C.** Die Hauptrichtungen in doppelbrechenden Flüssigkeiten bei ihrer Bewegung.—Anz. Ak. Wiss. Krakau. 1905. 506.
1143. **Zangger H.** Ueber Membranen.—Vierteljahrsschrift d. Naturf.—Ges. in Zürich. **51.** 432. (1906); рел. Z. Kolch. **3.** 140. (1908).
1144. —Ueber die Funktion des Kolloidzustands bei den Antikörperreaktionen.—Centrbl. f. Bakt. **36.** № 8—9, № 6—7.
1145. **Zawidski J. von.** Ueber Saponinschaum.—Z. phys. Ch. **42.** 612. (1903).
- Ziegler J.** смотр. **Bechhold H.**
- Zimmermann M. R.** смотр. **Möhlau.**
1146. **Zipkin Z. (Цыпкинь Ц.)** Ueber die Beschleunigung der gallertartigen Kondensation unter der Einwirkung nicht organischer Fermente.—Ж. **22.** 326. (1890).
1147. **Żłobicki L.** Messungen der Oberflächenspannung nach der Methode kleiner Blasen.—Anz. Ak. Wiss. Krakau. 1906. 497.
1148. —Ueber den Einfluss des Radiums auf die elektrolytische Leitfähigkeit kolloidaler Lösungen.—Anz. Ak. Wiss. Krakau. 1907. 1009.
1149. **Zsigmondy R.** Ueber wässrige Lösungen metallischen Goldes.—Ann. **301.** 29. (1898).
1150. —Ueber lösliches Gold.—Z. Elch. **4.** 546. (1898).
1151. —Die chemische Natur des Cassius'schen Goldpurpurs —Ann. **301.** 361. (1898).
1152. —Wässrige Lösungen von metallischem Gold.—Brit. J. of. Photogr. **46.** 340. (1899); Arch. f. wiss. Photg. **1.** 276. (1899).
1153. —Bemerkungen zu der Abhandlung: „Ueber die Natur der sogenannten kolloidalen Metallösungen“.—Z. phys. Ch. **33.** 63. (1900).
1154. —Ueber kolloidale Lösungen.—Z. Elch. **8.** 684. (1902).
1155. —Die hohrote Goldlösungen als Reagens auf Kolloide.—Z. anal. Ch. **40.** 697. (1901)
1156. —Ueber kolloidale Goldlösungen und Goldrubingläser.—Verh. Deut. phys. Ges. **5.** 209. (1903).
1157. —Zur Erkenntnis der Kolloide. Ueber irreversible Hydrosole und Ultramikroskop.—Jena. 1905.

1158. — Ueber Teilchengrößen in Hydrosolen.—Z. Elch. 12. 631. (1906).
1159. — Ueber amikroskopische Goldkeime I.—Z. phys. 56. 65. (1906).
1160. — Auslösung von silberhaltigen Reduktionsgemischen durch kolloidales Gold II.—Z. phys. Ch. 56. 77. (1906).
1161. — Ueber Kolloidchemie, mit besonderer Berücksichtigung der anorganischen Kolloide.—Z. Kolch. 1. 141. (1906).
1162. — Ueber Kolloid-Chemie.—Leipzig. 1907.

Zsigmondy R. сопр. Kirchner F.

Zsigmondy R. сопр. Schultz F. M.

Zsigmondy R. сопр. Siedentopf H.

ОТДЕЛЬНЫЕ КНИГИ.

- A. Cotton A. H. Mouton.** Les Ultramicroscopes. Les objets ultramicroscopiques. — Paris. 1906. Masson et Cie.
- Lea Carey.** Kolloides Silber und die Photohaloide. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Lottermoser A.** Ueber anorganische Kolloide. — Stuttgart. 1901. Sonderausgabe aus „Sammlung chemischer und chemisch-technischer Vorträge“ Band VI. F. Enke.
- Lüpke-Gramer.** Kolloidchemie und Photographie. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Margosches B. M.** Die Viscose. — Leipzig. 1906. L. A. Klepzig.
- Müller A.** Bibliographie der Kolloide. — Hamburg. Leopold Voss.
- Allgemeine Chemie der Kolloide. — „Handb. der angew. physik. Chem.“. Herausg. von G. Bredig B. VIII. Leipzig. 1907.
- Die Theorie des Kolloide. Uebersicht über die Forschungen, betreffend die Natur des Kolloidzustandes. — Leipzig. 1903.
- Ostwald Wg.** Abhandlungen zur reinen und angewandten Kolloidchemie. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Pauli W.** Kolloidchemische Studien am Eiweiss. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Beziehungen der Kolloidchemie und Physiologie. — Leipzig. 1906. J. Ambros Barth.
- Pöschel V.** Einführung in die Kolloidchemie. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Szilard B.** Beiträge zur allgemeine Kolloidchemie. — Dresden. 1908. Th. Steinkopff.
- Zsigmondy R.** Ueber Kolloidchemie. — Leipzig. 1907. J. Ambros Barth.
- Zur Erkenntnis der Kolloide. — Jena. 1905. G. Fischer.

Ж У Р Н А Л Ы

Zeitschrift für Chemie und Industrie der Kolloide.—Herausgeg. Dr. Wg. Ostwald. Leipzig. Verlag von Th. Steinkopff. Dresden.

Кромѣ оригинальныхъ работъ, здѣсь можно найти большое число рефератовъ работъ, напечатанныхъ и въ другихъ журналахъ.

Сокращенія.

Ann.	Liebigs Annalen der Chemie.
Ann. Phys.	Annalen der Physik und Chemie.
Beibl.	Beiblätter zur Annalen der Physik.
Ber.	Berichte der Deutsch. chemischen Gesellschaft.
Bioch. CB.	Biochemisches Central-Blatt.
CB.	Chemisches Central-Blatt.
Ch. N.	Chemical News.
C. rend.	Comptes rendus (Paris).
Ch. Zg.	Chemiker Zeitung.
Hofmeisters Beitr.	Beitr. zu chem. Physiol. und Pathalogie.
J. B.	Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie.
J. Ch. Soc.	Journal of the Chemical Society.
J.	Journal.
Sill. Am. J.	The American Journal of Science.
Soc. biol.	Comptes rendus de la Soc. de Biologie.
Wien. Anz.	Anzeiger der Wiener Akademie.
Wien. Ber.	Sitzungsberichte der Wiener Akademie der wissenschaftlichen, math. naturw. Klasse.
Z. Kolch.	Zeitschrift für Chemie und Industrie der Kolloide.
Z.	Zeitschrift.

Остальныя сокращенія понятны сами собой.

Для удобства пользоваться этим указателем я
разбилъ весь матеріалъ по слѣдующимъ рубрикамъ.

I. Коллоидальные растворы металловъ.

(Metalle).

88. 227. 273. 344. 398. 399. 432. 451. 772. 773. 775. 776. 798. 1089. 1090.
1091. 1153. 1154. 1155. 1156.

Ag—27. 32. 116. 118. 188. 192. 196. 197. 198. 199. 200. 240. 502. 246.
260. 261. 305. 342. 344. 369. 400. 407. 408. 409. 410. 412. 520. 521.
522. 523. 536. 537. 538. 539. 540. 541. 542. 543. 544. 545. 595.
599. 611. 614. 622. 628. 629. 682. 736. 751. 752. 770. 839. 840.
852. 890. 967. 969. 973.

Au—117. 119. 150. 236. 238. 240. 290. 344. 390. 401. 411. 501. 522. 546.
553. 705. 735. 970. 976. 1075. 1076. 1077. 1079. 1080. 1149. 1150.
1151. 1152. 1159. 1160.

Bi —1073.

Cd —134.

Cu —788.

Fe —961.

Hg —87. 472. 593. 595. 902.

Pd —12. 146. 239. 594. 596. 774. 778. 779. 789.

Pt —135. 137. 138. 148. 149. 240. 284. 344. 548. 853. 854. 992.

Смотр. также получ. коллоидальныхъ растворовъ распыленіемъ воль-
товой дугой.

II. Коллоидальные растворы металлоидовъ.

(Metalloide).

As —15. 16.

C —368.

Se—201. 393. 730. 781. 982.

II

S —730. 883. 955. 982. 1011. 1035.

Te —391. 392. 396. 403. 782.

III. Коллоидальные растворы окисей и гидроокисей.

(Oxyde und Hydroxyde).

Fe(OH)₃—62. 70. 78. 191. 206. 214. 262. 263. 264. 265. 266. 267. 312.
354. 355. 357. 358. 375. 385. 438. 517. 635. 639. 641. 642.
643. 647. 648. 649. 748. 749. 821. 921. 925. 933. 965. 987.
1018. 1065. 1127.

Cr(OH)₃—63.

Cu(OH)₂—64. 66. 731. 1029. 563. 787.

Al(OH)₃—85. 921. 965.

другія гидроокиси.—54. 55. 95. 290. 720. 724. 725. 726. 723. 924. 932.
1055. 1056. 1057. 1081.

SiO₂ —59. 67. 69. 77. 302. 317. 373. 455. 481. 487. 489. 493. 499.
518. 529. 794. 795. 796. 921. 1010. 1068.

оловянная кислота (SnO₂)—24. 61. 71. 75.

другія окиси.—12. 51. 52. 60. 56. 75. 76. 564. 626. 681. 723. 768. 769.
931. 1028. 1074. 1118. 1120.

IV. Коллоидальные растворы солей. (Salze).

Сѣрнистыя (MeS)—12. 160. 307. 394. 503. 525. 583. 608. 727. 842. 856.
963. 966. 980. 981. 1017. 1027. 1115. 1128.

сѣрнокислыя (MeSO₄)—166. 912. 1072. 1078.

галогидныя (MeGl)—535. 574. 598. 623. 631. 771. 783. 784. 785. 786. 1084.

силикаты (MeSiO₃)—481. 490.

другія.—80. 600. 640. 607. 630. 687. 744. 745. 746. 747. 790. 799. 800.
805. 806. 972. 991.

V. Другіе неорганическіе коллоиды.

(Andere anorganische Kolloide).

2. 202. 228. 237. 240. 271. 281. 352. 353. 366. 367. 373. 380. 395. 397.
403. 504. 524. 530. 597. 609. 750. 793. 897. 925. 938. 959. 974.
1026. 1033. 1054. 1104. 1119.

VI. Растворы органическихъ коллоидовъ.

(Organische Kolloide).

Бѣлки. (Eiweisskörper).—8. 99. 167. 247. 293. 315. 328. 337. 338. 339. 377.
388. 452. 453. 469. 496. 533. 585. 657. 658. 659. 660. 661. 662.

III

663. 676. 677. 690. 699. 700. 704. 711. 738. 758. 759. 808. 809.
811. 812. 813. 816. 817. 818. 820. 848. 851, 871. 880. 881. 886.
891. 894. 937. 940. 950. 978. 1012. 1041. 1056. 1083.

Желатина. (Gelatine).—1. 21. 28. 183. 185. 195. 219. 268. 270. 279. 335.
426. 428. 436. 437. 501. 573. 575. 576. 615. 616. 617. 618. 619.
620. 621. 624. 710. 713. 742. 761. 762. 763. 887. 796. 922. 929.
977. 1082. 1092. 1130. 1131.

Крахмалъ. (Stärke).—229. 298. 309. 310. 311. 331. 387. 476. 645. 652. 669.
871. 909. 911. 1121. 1122. 1123. 1124.

Клей. (Leim).—84. 185. 292. 871. 899. 989.

Другіе органическіе коллоиды (Andere organische Kolloide).—6. 33. 50.
110. 126. 130. 167. 168. 194. 230. 232. 234. 244. 255. 288. 300.
301. 308. 334. 341. 349. 356. 374. 376. 379. 385. 386. 413. 418.
419. 420. 422. 430. 431. 444. 562. 579. 587. 658. 659. 660. 661.
662. 664. 665. 666. 667. 668. 678. 680. 702. 707. 709. 722. 729.
734. 756. 759. 758. 807. 849. 850. 944. 945. 946. 947. 948. 1006.
1040. 1067. 1085. 1145.

VII. Растворы мыла. (Siefenlösungen).

241. 498. 512. 513. 514. 515. 516. 674. 1009.

VIII. Механическіе суспензии и эмульсии. (Suspensen und Emulsionen).

53. 57. 74. 123. 153. 224. 282. 283. 294. 454. 456. 500. 547. 656. 849.
859. 958. 1013. 1019. 1107.

IX. Органозоли. (Organosole).

281. 608. 720. 771. 783. 784. 785. 786. 968. 970. 975.

X. Стекла. (Gläser).

346. 347. 1004. 1156.

XI. Коллоидальное состояніе въ газахъ. (Gasen).

29. 30.

XII. Полученіе коллоидальныхъ растворовъ распыленіемъ помощью вольтовой дуги. (Zerstäubung durch Lichtbogen).

87. 132. 133. 147. 170. 961. 1042. 1043. 1049. 1050. 1053.

XIII. Діализъ и гидролизъ. (Dialyse und Hydrolyse).

156. 370. 372. 497. 554. 660. 1012. 1018. 1065.

XIV. Жели и ихъ строеніе. (Galerte).

Жели.—73. 69. 68. 59. 73. 76. 86. 424. 569. 570. 571. 625. 628. 629. 671.
704. 866. 871. 875. 892. 983. 984. 985. 986. 1012. 1110. 1111.

Строеніе.—38. 48. 68. 69. 127. 173. 174. 175. 176. 421. 572.

XV. Осадочныя пленки и полупроницаемыя стѣнки. (Niederschlagsmembrane und semipermeable Wände).

48. 254. 287. 332. 866. 867. 871. 913. 917. 990. 1060. 1071. 1143.

XVI. Классификація коллоидовъ. (Klassifikation).

666. 717. 764. 766. 937. 1099.

XVII. Молекулярный вѣсъ. (Molekulargewicht).

5. 157. 158. 331. 364. 383. 461. 474. 587. 589. 646. 807. 909. 934. 935.
936. 937. 940. 941. 1041. 1052. 1083. 1131.

XVIII. Замерзаніе и кипѣніе коллоидальныхъ растворовъ. (Gefrieren und Sieden).

4. 588. 646. 934. 935. 936. 937. 940. 941. 509.

XIX. Абсолютныя размѣры частицъ. (Teilchengrosse).

163. 274. 672. 675. 1158. 1159.

XX. Осмотическое давленіе и диффузія коллоидовъ. (Osmotischer Druck und Diffusion).

252. 551. 550. 582. 587. 644. 712. 838. 891. 894.

XXI. Молекулярное движеніе. (Molekularbewegung).

276. 277. 286. 333. 433. 434. 650. 708. 835. 836. 863. 864. 1008. 1045. 1048.

XXII. Фильтрація коллоидовъ. (Filtrirung).

41. 43. 44. 45. 46. 120. 219. 258. 279. 435. 673.

XXIII. Коагулація. (Koagulirung).

отъ температуры (Temperaturkoagul).—8. 125. 453. 665. 765. 817. 942.

отъ электрическаго тока (von elektr. Strom).—414. 550.

отъ коллоидовъ (von Kolloiden).—18. 20. 328. 448. 450.

отъ электролитовъ (von Elektrolyten).—171. 218. 450. 640. 654. 662. 663.
665. 796. 960. 1103. 1106. 1126. 1132.

вообще — 10. 35. 106. 180. 182. 186. 221. 245. 250. 251. 264. 267. 293.
302. 308. 320. 329. 381. 382. 415. 431. 440. 443. 445. 446.
479. 525. 558. 559. 560. 561. 580. 581. 588. 591. 655. 656. 660.
668. 676. 740. 794. 795. 797. 825. 841. 847. 851. 855. 885. 886.
896. 914. 979. 1003. 1014. 1024. 1025. 1031. 1032.

XXIV. Вліяніє различныхъ условий на коллоидальныя растворы.

Вліяніє радія (Einfluss des Radiums).—247. 441. 442. 445. 1148.

Вліяніє электрическаго тока и магнетизма (Einfluss des elektrisch. Stroms und Magnetismus).—32. 119. 139. 172. 203. 209. 210. 212. 213.
214. 215. 217. 218. 384. 417. 636. 751. 752. 858. 959. 953. 957.
962. 1007. 1105.

Вліяніє коллоидовъ (Einfluss ander. Kolloide).—97. 385. 444. 448. 450.

XXV. Оптическія свойства и ультрамикроскопія. (Optische Eigenschaften und Ultramikroskopie).

Оптическія свойства (Optisch. Eigensch.).—165. 207. 212. 213. 216. 218.
274. 275. 290. 452. 505. 506. 651. 680. 685. 705. 728. 865.
875. 876. 888. 889. 1020. 1022. 1023. 1125. 1142.

Ультрамикроскопія (Ultramikroskopie).—3. 50. 81. 105. 109. 110. 111. 207.
208. 209. 210. 211. 215. 216. 217. 223. 266. 275. 427. 463. 664.
665. 667. 668. 669. 689. 691. 692. 697. 715. 857. 878. 879. 880.
881. 882. 893. 903. 951. 975. 995. 996. 997. 998. 999. 1000.
1001. 1002. 1030. 1069. 1095.

XXVI. Адсорпціонныя явленія. (Adsorption).

17. 33. 53. 55. 57. 58. 65. 67. 68. 69. 70. 71. 72. 73. 74. 76. 77. 95-a
103. 114. 124. 225. 226. 244. 259. 297. 319. 320. 322. 324. 492.
494. 527. 531. 533. 549. 556. 624. 662. 694. 755. 825. 905. 907.
921. 964. 1064. 1086. 1116. 1140.

XXVII. Вліяніє коллоидальной среды на свойства электролитовъ. (Einfluss des Kolloidalmedium).

Диффузія (Diffusion).—47. 183. 303. 336. 459. 460. 688. 713. 742. 1082.
1085. 1130. 1131.

Электропроводность, электродвижущая сила, диссоціація (Leitfähigkeit, elektromotor. Kraft, Dissociationsgrad).—195. 253. 268. 363. 555. 638. 670.
943. 1060. 1148.

XXVIII. Набухание желей. (Quellung).

175. 300. 466. 470. 471. 761. 762. 763. 801. 802. 803. 875. 904. 909. 910.
977. 1015. 1109. 1110. 1111.

XXIX. Внутреннее трение и поверхностное натяжение. (Innere Reibung und Oberflächenspannung).

Внутр. трение (Inner. Reib.)—49. 288. 289. 316. 345. 371. 560. 654. 718.
927. 943.

Поверхностн. натяжение (Oberflächesp.)—280. 323. 866. 867. 868. 869. 870.
872. 906. 1025. 1147.

XXX. Способность къ кристаллизации. (Kristallisation).

510. 519. 684. 916. 959. 1093. 1097. 1098. 1100. 1101. 1141.

XXXI. Катализъ и катализаторы. (Katalyse).

3. 11. 12. 13. 34. 83. 85. 135. 136. 137. 138. 141. 142. 143. 144. 146.
148. 149. 150. 151. 152. 225. 257. 284. 285. 296. 306. 351.
412. 423. 429. 432. 447. 457. 458. 478. 480. 565. 566. 567.
568. 633. 739. 776. 777. 780. 789. 845. 898. 903. 908. 923.
949. 956. 992. 993. 994. 1033. 1034. 1061. 1066. 1071. 1117. 1146.

XXXII. Теорин. (Theorie).

25. 26. 31. 36. 58. 89. 90. 91. 92. 93. 94. 121. 128. 129. 131. 140. 145.
159. 160. 161. 162. 171. 204. 205. 221. 242. 243. 248. 256. 321.
327. 340. 365. 403. 405. 415. 416. 440. 473. 484. 485. 491. 528.
584. 586. 592. 602. 606. 612. 613. 637. 716. 718. 743. 767. 804.
819. 831. 832. 833. 834. 843. 844. 860. 861. 862. 873. 874. 877.
885. 895. 915. 916. 919. 920. 928. 954. 1019. 1037. 1038. 1039.
1046. 1047. 1051. 1059. 1062. 1063. 1093. 1097. 1098. 1100.
1101. 1113. 1134. 1141.

XXXIII. Крашение и краска. (Farbe).

96. 101. 108. 115. 180. 298. 324. 325. 350. 511. 549. 693. 732. 733. 822.
823. 824. 826. 827. 830. 878. 879. 880. 881. 906. 930. 1133.
1135. 1136. 1137. 1138. 1139.

XXXIV. Иммуитетъ. (Immunität).

37. 328. 329. 529. 530. 814. 846.

VII

XXXV. Физиологическая химія коллоидовъ и терапия. (Physiologische Chemie und Therapie).

9. 11. 12. 14. 19. 22. 23. 35. 82. 98. 102. 155. 177. 179. 180. 181. 189.
190. 191. 192. 193. 194. 196. 220. 228. 289. 291. 301. 304. 305.
306. 307. 321. 348. 357. 358. 359. 360. 361. 362. 406. 412. 425.
428. 437. 438. 464. 465. 467. 468. 474. 532. 534. 580. 581. 632.
634. 657. 658. 679. 695. 698. 700. 701. 706. 741. 753. 757. 791.
792. 810. 815. 837. 1036. 1102. 1144.

Токсины и антитоксины. (Toxin und Antitoxin).--42. 104. 114. 189. 295. 429.

XXXVI.—Работы не вошедшія подъ означенныя рубрики. (Andere Arbeiten).

39. 40. 79. 100. 107. 112. 113. 122. 164. 169. 187. 231. 233. 235. 269. 278.
313. 314. 326. 330. 343. 389. 439. 449. 462. 477. 486. 488. 495.
507. 526. 552. 603. 605. 610. 627. 683. 686. 721. 737. 760. 828.
829. 888. 901. 918. 926. 939. 988. 1004. 1005. 1021. 1058. 1087.
1094. 1096. 1108. 1112. 1114. 1129.

